

حمل الآن

مجانا وحصريا

المراجعة رقم (1)

الترم الاول





الحصة الأولى

القياس
الفيزيائي

1) من الكميات الفيزيائية الأساسية.....

- ① سرعة دوران القمر حول الأرض
- ② ضغط الهواء داخل بالون
- ③ نصف قطر ذرة الهيدروجين
- ④ كثافة الماء

2) من الكميات الفيزيائية المشتقة.....

- ① كتلة إناء مملوء الزيت
- ② زمن دوران الأرض حول نفسها
- ③ المسافة بين القاهرة والمينا
- ④ وزن فيل صغير

3) وحدة قياس الطول في النظام البريطاني.....

- ① الكيلومتر
- ② المتر
- ③ القدم
- ④ باوند

4) تستخدم القدمة ذات الوردية في قياس.....

- ① الطول
- ② الكتلة
- ③ السرعة
- ④ الزمن

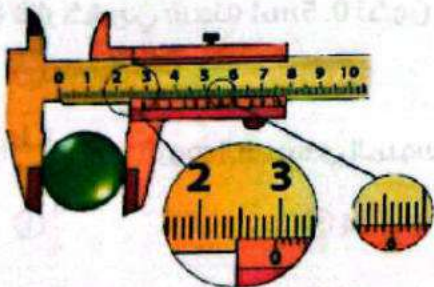
5) إذا كانت السرعة $(V) = \frac{\text{المسافة (d)}}{\text{الزمن (t)}}$ فإن وحدة قياس السرعة في النظام المتري هي.....

- ① متر/ث
- ② سم/ث
- ③ متر/ساعة
- ④ قدم/ث

6) تقاس الزاوية المسطحة في النظام الدولي بوحدة.....

- ① الاسترديان
- ② الراديان
- ③ كلفن
- ④ أمبير

7) مستعينا بالشكل المقابل، يكون قطر الكرة الخارجي هو.....



- ① 29mm
- ② 29.1mm
- ③ 29.6mm
- ④ 35mm



8) يستخدم في قياس الكتلة الصغيرة جداً بدقة عالية هو.....

① الميزان ذو الكفتين

② الميزان الروماني

③ الميزان ذو الكفة الواحدة

④ الميزان الرقمي

9) أدق ساعة تستخدم في قياس الوقت.....

① ساعة الإيقاف

② ساعة البندول

③ الساعة الذرية

④ الساعة

10) استخدم جهاز لقياس طول جسيم فكان $3\mu m$ ، فإن طول الجسيم بوحدة الأنجستروم ($\text{\AA}$) يساوي.....

① 3×10^{-4}

② 3×10^{-6}

③ 3×10^4

④ 3×10^{-16}

11) إذا علمت أن المتر يساوي 3.281 قدم، فإن مكعب طول ضلعه 1.5 قدم يكون حجمه هو.....

① $9.6 \times 10^{-2} m^3$

② $4.9 m^3$

③ $119.2 m^3$

④ $46 \times 10^{-2} m^3$

12) إذا كانت سرعة سريان الماء في أنبوبة $1.44 Km \cdot h^{-1}$ فإنها تعادل.....

① $5.2 m \cdot s^{-1}$

② $0.8 m \cdot s^{-1}$

③ $0.6 m \cdot s^{-1}$

④ $0.4 m \cdot s^{-1}$

13) إذا كان $X = 20g$ ، $Y = 20Kg$ ، فإن قيمة $X + Y$ هي.....

① $20g$

② $20Kg$

③ $20.02g$

④ $20.02Kg$

14) يقاس الضغط بوحدة الباسكال والتي تكافئ $Kg \cdot m^{-1} \cdot s^{-2}$ وتقاس شدة التيار الكهربى بوحدة الأمبير والتي تكافئ الكولوم/ثانية فأب العبارات الآتية صحيحة.....

① الضغط كمية أساسية، وشدة التيار الكهربى كمية مشتقة

② الضغط كمية مشتقة، وشدة التيار الكهربى كمية أساسية

③ الضغط وشدة التيار الكهربى كميتان أساسيتان

④ الضغط وشدة التيار الكهربى كميتان مشتقتان

15) تيار كهربى شدته $0.5mA$ تكون شدته بوحدة الميكرو أمبير هي.....

① 5×10^{-4}

② 500

③ 50

④ 5

16) $\frac{1}{21600}$ من اليوم الشمسى المتوسط يعادل..... ثانية

① 3

② $\frac{1}{3}$

③ 4

④ $\frac{1}{4}$



(17) أسقطت كرة معدنية نصف قطرها (r) في خزان به ماء، فإذا كانت سرعتها أثناء حركتها في الماء (V) فتؤثر عليها قوة مقاومة تعطى بالعلاقة $F = KrV$ حيث K ثابت، فتكون وحدة قياس K هي.....

(علماً بأن: $[F] = ML^{-2}$)

- Ⓐ $Kg.m^2.s^{-1}$ Ⓑ $Kg.m^{-2}.s^{-2}$ Ⓒ $Kg.m^{-1}.s^{-1}$ Ⓓ $Kg.m.s^{-2}$

(18) صيغة الأبعاد $M.L.T^{-1}$ هي للكمية الفيزيائية التي وحدة قياسها.....

(علماً بأن: النيوتن يكافئ $Kg.m.s^{-2}$ ، الجول (J) يكافئ $Kg.m^{-2}.s^{-2}$)

- Ⓐ $N.m$ Ⓑ $J.m^{-1}$ Ⓒ $N.s$ Ⓓ $J.s^{-1}$

(19) إذا كانت صيغة أبعاد (A) هي ML^2T^2 وصيغة أبعاد (B) هي ML^2T^2 فإن صيغة أبعاد $2A + 2B$ هي.....

- Ⓐ $M^5L^{10}T^{10}$ Ⓑ $M^3L^6T^6$ Ⓒ ML^4T^4 Ⓓ ML^2T^2

(20) إذا كانت صيغة أبعاد الكمية الفيزيائية (X) هي M^2LT^{-2} وصيغة أبعاد الكمية الفيزيائية (Y) هي M^2LT^{-2} فإن صيغة أبعاد الكمية ($4A \times 2B$) هي.....

- Ⓐ $M^4L^2T^{-4}$ Ⓑ $M^{-4}L^{-2}T^4$ Ⓒ M^2LT^{-2} Ⓓ ليس لها معنى فيزيائي

(21) إذا كانت F هي القوة التي تؤثر على جسم ساكن كتلته m تصل سرعته إلى V خلال زمن t فإن الكميتين الفيزيائيتين ft و mV
(علماً بأن: $[F] = MLT^{-2}$, $[V] = LT^{-1}$)

Ⓐ لهما صيغتي أبعاد مختلفين Ⓑ لهما نفس صيغة الأبعاد

Ⓒ ليس لهما معنى Ⓓ لهما وحدتي قياس مختلفتين

(22) الجدول الذي امامك يوضح صيغة أبعاد الكميات الفيزيائية X, Y, Z فأأي من المعادلات الآتية ممكن أن تكون صحيحة؟

الكمية الفيزيائية	X	Y	Z	K
صيغة الأبعاد	MLT^{-2}	LT^{-2}	M	MLT^{-2}

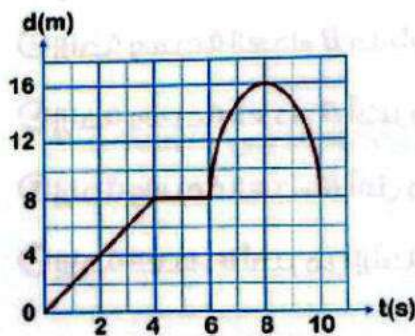
Ⓐ $X = Y + Z + K$

Ⓑ $X = Y + ZK$

Ⓒ $X = YZK$

Ⓓ $X = YZ + K$

الحركة في خط مستقيم



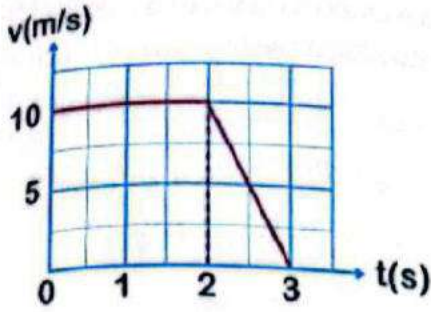
(23) الشكل البياني المقابل تمثل العلاقة بين الإزاحة (d) والزمن (t) الجسم يتحرك في خط مستقيم، فإن المسافة الكلية التي قطعها الجسم خلال العشر ثواني تساوي.....

Ⓐ 0

Ⓑ $8m$

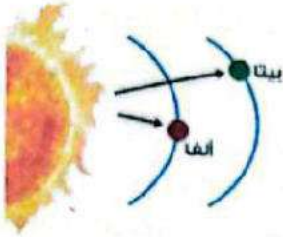
Ⓒ $24m$

Ⓓ $16m$



(24) من الشكل البياني الذي أمامك تكون الإزاحة التي يقطعها الجسم المتحرك تساوي

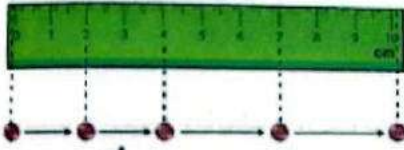
- 30m ①
- 25m ②
- 15m ③
- 20m ④



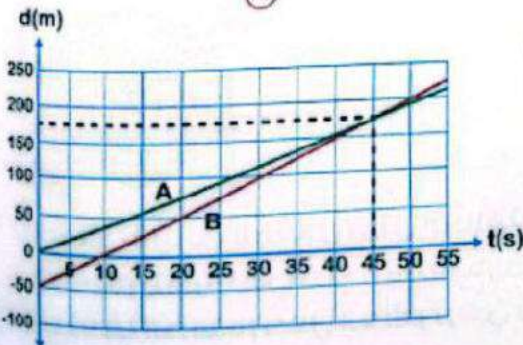
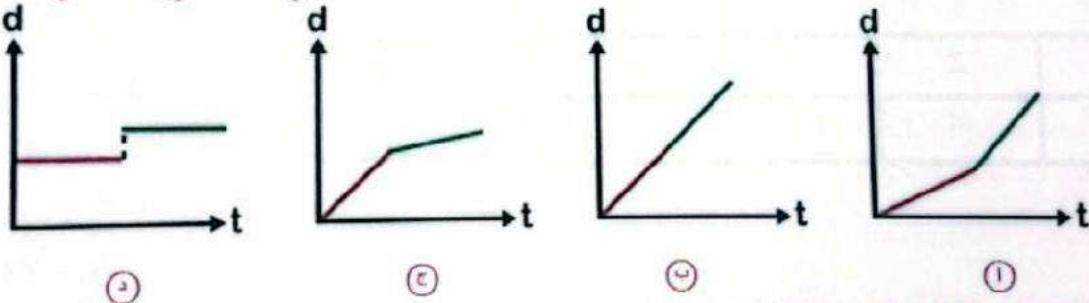
(25) في الشكل المقابل إذا استغرق الضوء للوصول من النجم إلى كوكب ألفا ربع ساعة واستغرق ساعة كاملة للوصول من النجم للكوكب بيتا، فإن البعد بين مداري الكوكبين يساوي

(علماً بأن : سرعة الضوء في الفراغ $= 3 \times 10^8 \text{ m/s}$)

- $81 \times 10^{20} \text{ m}$ ①
- $81 \times 10^{10} \text{ m}$ ②
- $48 \times 10^8 \text{ m}$ ③
- $48 \times 10^{11} \text{ m}$ ④



(26) مخطط الحركة المقابل يمثل حركة جسم على فترات زمنية متساوية أي من الأشكال البيانية التالية يمثل حركة هذا الجسم؟

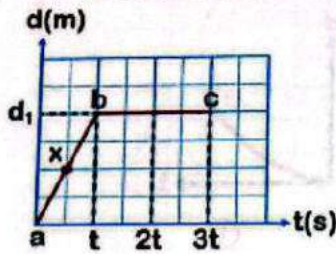


(27) الشكل البياني المقابل يمثل تغير موضع عداءين A, B يتحركان في مضمار مستقيم في نفس الاتجاه مع الزمن، ففي اللحظة التي تجاوز فيها العداء B العداء A كانت

- ① إزاحة وسرعة العداء B مساوية لإزاحة وسرعة العداء A
- ② إزاحة وسرعة العداء B أكبر من إزاحة وسرعة العداء A
- ③ إزاحة وسرعة العداء B أقل من إزاحة وسرعة العداء A
- ④ إزاحة العداء B أكبر من إزاحة العداء A، بينما سرعة العداء B مساوية لسرعة العداء A



28) الشكل البياني الذي امامك يمثل العلاقة بين إزاحة جسم يتحرك في خط مستقيم (d) والزمن (t) فإذا كانت السرعة المتوسطة للجسم خلال المرحلة abc



1- فتكون سرعته الخطية عند النقطة x هي.....

$4m/s$ Ⓐ

$8m/s$ Ⓑ

$16m/s$ Ⓒ

$12m/s$ Ⓓ

2- سرعة الجسم خلال المرحلة bc هي.....

$4m/s$ Ⓐ

$12m/s$ Ⓑ

zero Ⓒ

$6m/s$ Ⓓ

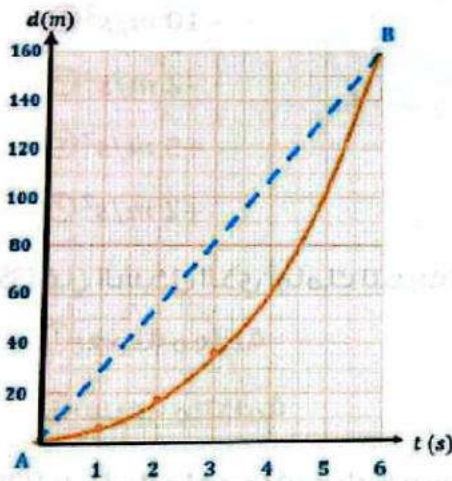
29) الشكل البياني المقابل يمثل منحنى (الإزاحة - الزمن) لجسم يتحرك في خط مستقيم خلال ست ثوان، فإن مقدار ميل الخط المستقيم المتقطع AB

Ⓐ أكبر من السرعة المتوسطة للجسم خلال الست ثوان

Ⓑ أقل من السرعة المتوسطة للجسم خلال الست ثوان

Ⓒ أقل من السرعة اللحظية للجسم عند الثانية السادسة

Ⓓ يساوي السرعة اللحظية للجسم عند الثانية السادسة



30) سيارة تتحرك في خط مستقيم استغرقت ثلاث ساعات خلال رحلتها، فإذا كانت سرعتها المتوسطة خلال الساعة الأولى $90 Km/h$ وسرعتها المتوسطة خلال الساعتين الأخيرتين هي V وسرعتها المتوسطة خلال الرحلة كلها $75 Km/h$ ، فإن قيمة V تساوي

$2.5 Km/h$ Ⓐ

$67.5 Km/h$ Ⓑ

13 / Ⓒ

$157.5 Km/h$ Ⓓ

31) يتحرك جسم في خط مستقيم مسافة d بسرعة V ثم يتحرك في نفس الاتجاه مسافة $4d$ بسرعة $2V$ فتكون السرعة المتوسطة الكلية للجسم.....

$\frac{5}{3}V$ Ⓐ

$2V$ Ⓑ

$\frac{3}{2}V$ Ⓒ

V Ⓓ

32) تتحرك سيارة في خط مستقيم بعجلة منتظمة، فإذا تغيرت سرعتها من $10m/s$ إلى $90m/s$ خلال $20s$ فإن مقدار العجلة التي تتحرك بها السيارة ونوعها هما.....

$4m/s^2$ ، عجلة موجبة Ⓐ

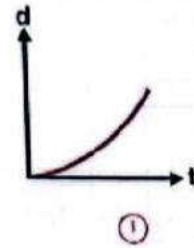
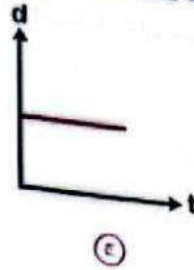
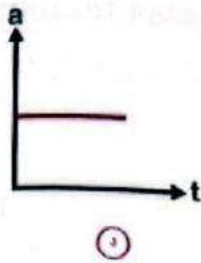
$0.75m/s^2$ ، عجلة موجبة Ⓐ

$4m/s^2$ ، عجلة سالبة Ⓑ

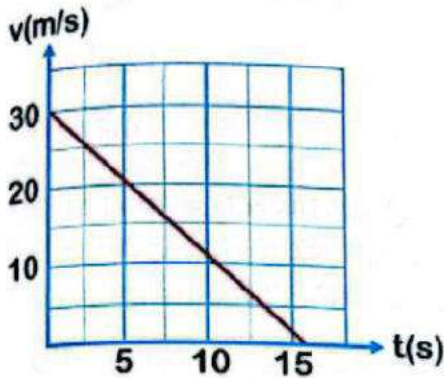
$0.75m/s^2$ ، عجلة سالبة Ⓑ



33) تمثل الأشكال البيانية التالية حالة جسم يتحرك بعجلة عدا الشكل



34) يوضح الشكل البياني المقابل العلاقة بين سرعة جسم والزمن ويتضح منه أن الجسم يتحرك بعجلة



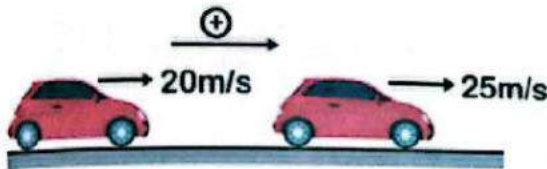
① -10 m/s^2

② -2 m/s^2

③ $+5 \text{ m/s}^2$

④ $+2 \text{ m/s}^2$

35) في الشكل الذي أمامك تتحرك السيارة



① بعجلة موجبة

② بعجلة سالبة

③ بسرعة تناقصية

④ بسرعة منتظمة

36) إذا كان اتجاه عجلة تحرك الجسم عكس اتجاه سرعته فإن

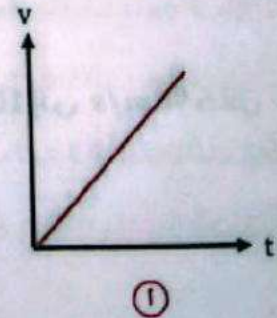
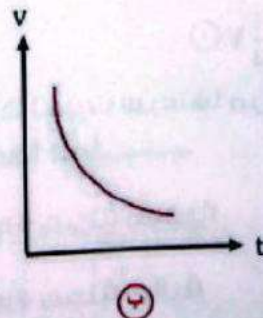
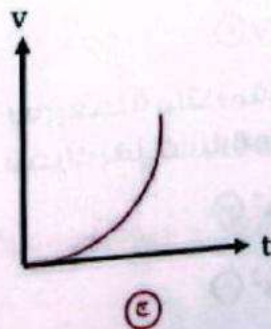
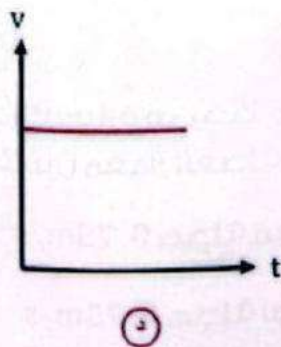
① السرعة اللحظية تتساوى دائماً مع السرعة المتوسطة

② سرعة الجسم تزيد بمرور الزمن

③ سرعة الجسم تقل بمرور الزمن

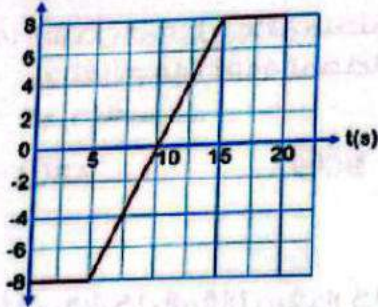
④ سرعة الجسم لا تتغير بمرور الزمن

37) الشكل المقابل يوضح نموذج نقطي لحركة جسم في خط مستقيم أي الأشكال البيانية التالية يمثل العلاقة بين سرعة هذا الجسم (V) والزمن (t) ؟





V (m/s)



(38) الشكل البياني المقابل يوضح العلاقة بين سرعة جسم يتحرك في خط مستقيم وزمن حركة الجسم فإن:

(1) عجله حركة الجسم خلال الفترة من 5s حتى 15s تساوي

Ⓐ 6.4 m/s^2

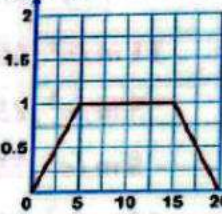
Ⓑ 4.8 m/s^2

Ⓒ 3.24 m/s^2

Ⓓ 1.6 m/s^2

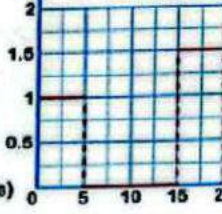
(2) منحنى (العجلة - الزمن) الذي يمثل حركة هذا الجسم هو

a(m/s²)



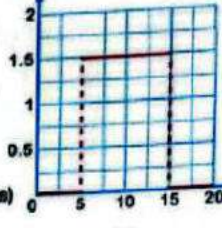
Ⓐ

a(m/s²)



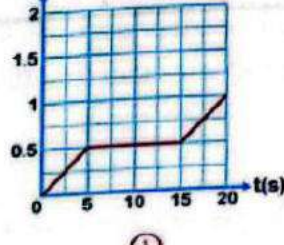
Ⓑ

a(m/s²)



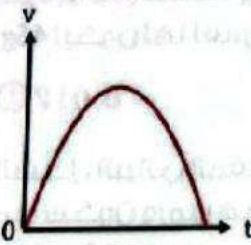
Ⓒ

a(m/s²)

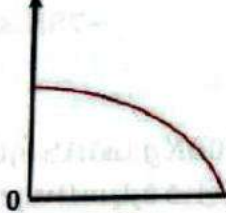


Ⓓ

(39) يمثل الشكل البياني المقابل التغير في سرعة جسم (V) يتحرك في خط مستقيم مع الزمن (t) أي الأشكال البيانية التالية يمكن أن يعبر عن التغير في عجلة هذا الجسم (a) مع الزمن (t)؟



a



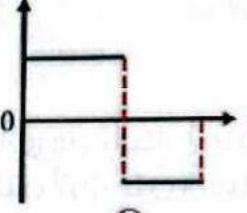
Ⓐ

a



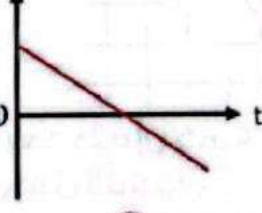
Ⓑ

a



Ⓒ

a



Ⓓ

القوة
والحركة

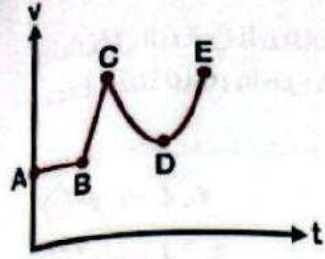
(40) أي من العبارات الآتية يصف على نحو صحيح قانون نيوتن الأول للحركة؟

Ⓐ لا بد ان يتغير اتجاه حركة الجسم اذا اثرت عليه قوة محصلة

Ⓑ لا تتغير سرعة الجسم ما لم تؤثر عليه قوة محصلة

Ⓒ يتحرك الجسم حتى تؤثر عليه قوة محصلة

Ⓓ تزداد سرعة الجسم ما لم تؤثر عليه قوة محصلة



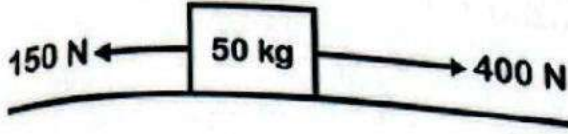
(41) الشكل المقابل يوضح منحنى (السرعة - الزمن) لجسم يتحرك في خط مستقيم، فإن القوة المحصلة المؤثرة على الجسم تساوي صفر خلال المرحلة

DE Ⓐ

CD Ⓑ

BC Ⓒ

AB Ⓓ



(42) في الشكل المقابل مقدار كل من القوة المحصلة المؤثرة على الكتلة وعجلة تحريكها على الترتيب هو

11 m/s², 550 N Ⓐ

5 m/s², 250 N Ⓑ

5 m/s², 550 N Ⓒ

11 m/s², 250 N Ⓓ

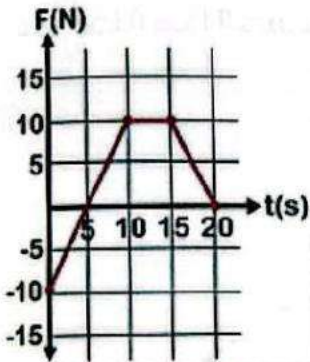
(43) كرة بولينج كتلتها 4.6 kg تتحرك بسرعة 7 على مضمار، فما السرعة التي تتحرك بها كرة جولف كتلتها 46g ليكون لها نفس مقدار كمية تحرك كرة البولينج؟

100 V Ⓐ

10 V Ⓑ

5 V Ⓒ

0.01 V Ⓓ



(44) الشكل البياني المقابل: يبين تغير قول محصلة مؤثرة على سيارة بدأت حركتها من سكون وزمن هذا التغير وفقاً لبيانات الرسم، فإن التغير في كمية التحرك خلال 20s تكون

125 N.s Ⓐ

-125 N.s Ⓑ

75 N.s Ⓒ

-75 N.s Ⓓ

(45) سيارة كتلتها 200 Kg تتحرك بسرعة 4 m/s ضغط السائق على الكابح فتوقفت بعد 2s فإن كمية التحرك للسيارة قبل ضغط على الكابح وكذلك القوة التي أثرت على السيارة هي على الترتيب

-200 N, 800 Kg/m.s Ⓐ

200 N, 800 Kg/m.s Ⓑ

-400 N, 800 Kg/m.s Ⓒ

400 N, 800 Kg/m.s Ⓓ

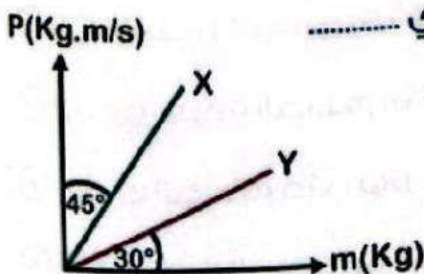
(46) من الشكل البياني المقابل: تكون النسبة بين سرعتي الجسمين $\frac{v_x}{v_y}$ تساوي

$\frac{\sqrt{2}}{1}$ Ⓐ

$\frac{1}{\sqrt{2}}$ Ⓓ

$\frac{\sqrt{3}}{1}$ Ⓑ

$\frac{1}{\sqrt{3}}$ Ⓒ





(47) سيارة كتلتها 15000 Kg قوة محركها $3 \times 10^4\text{ N}$ ، تتحرك بسرعة غير منتظمة على طريق خشن فتكون عجلة تحركها

① أكبر من 2 m/s^2

② أصغر من 2 m/s^2

③ تساوي 2 m/s^2

④ تساوي صفر

(48) أثرت قوة محصلة مقدارها F على جسم كتلته m فأكسبته عجلة مقدارها a ، فإذا أثرت قوة محصلة مقدارها $4F$ على جسم كتلته $2m$ ، فإن مقدار العجلة التي يكتسبها الجسم الثاني تساوي

① $4a$

② $2a$

③ a

④ $\frac{a}{2}$

(49) من خواص قوتا الفعل ورد الفعل

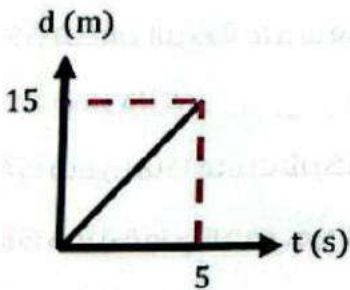
① أن محصلتهما تساوي صفر

② أنهما تؤثران على جسم واحد

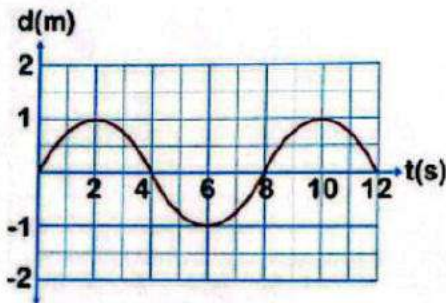
③ أن لهما طبيعة واحدة

④ أنه يمكن حدوث أي منهما منفردة

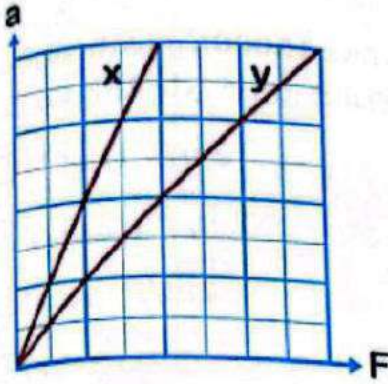
المقالي



(50) يمثل الشكل البياني المقابل منحنى (الإزاحة - الزمن) لعداء يتحرك في خط مستقيم بسرعة ثابتة، ارسم منحنى (الزمن - الزمن) الذي يمثل حركة العداء إذا تحرك بسرعة منتظمة مقدارها يساوي ضعف مقدار سرعته السابقة وفي نفس الاتجاه وفي نفس الفترة الزمنية؟



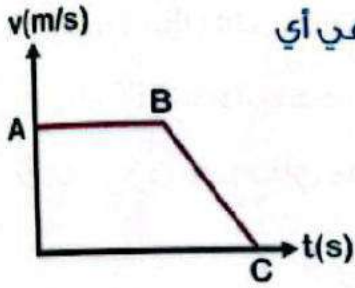
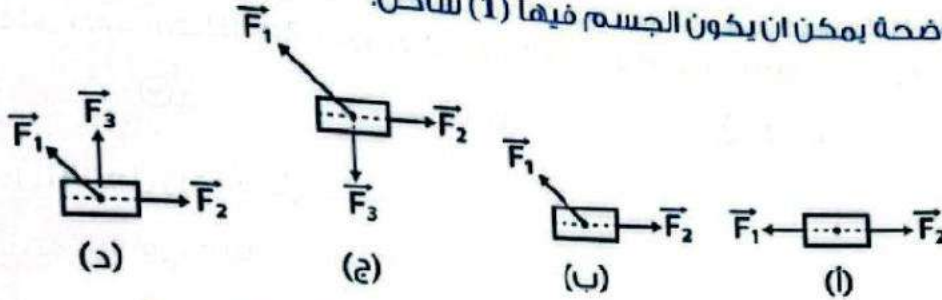
(51) الشكل البياني المقابل يوضح العلاقة بين إزاحة جسم متحرك (d) وزمن تحركه (t) فمتى تساوي السرعة اللحظية للجسم صفر؟



(52) الشكل البياني المقابل يمثل العلاقة بين العجلة (a) لجسمين x, y والقوة المحصلة (F) المؤثرة على الجسمين، احسب النسبة بين كتلتي الجسمين $\left(\frac{m_x}{m_y}\right)$.

(2) يتحرك بسرعة ثابتة.

(53) أي الحالات الموضحة يمكن ان يكون الجسم فيها (1) ساكن.



(54) الشكل البياني المقابل يمثل حركة سيارة خلال مرحلتين متتاليتين AB, BC . في أي المرحلتين تكون القوة المحصلة على السيارة لا تساوي الصفر؟ ولماذا؟

(55) ماذا يحدث للقوة المحصلة المؤثرة على جسم معدني أثناء سقوطه خلال سائل لزج؟

(56) تنكسر البيضة عند سقوطها على الأرض ولا تنكسر عند سقوطها على وسادة من نفس الارتفاع. فسر ذلك.

(57) فسر: لماذا قامت شركات صناعة السيارات بإضافة حزام الأمان في كل سيارة.

(58) فسر: قوتي الفعل ورد الفعل قوتان غير متزنتان

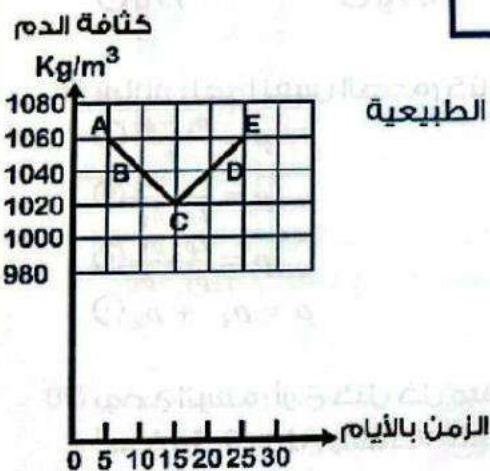


الحصة الثانية

الكثافة

(1) تطفو جبال الجليد على سطح الماء لأنه عند مقارنة الجليد بالماء الذي كونه يكون.....

حجم الجليد	كتلة الجليد
① أكبر من حجم الماء	مساوية لكتلة الماء
② أكبر من حجم الماء	أكبر من كتلة الماء
③ يساوي حجم الماء	أقل من كتلة الماء
④ يساوي حجم الماء	مساوية كتلة الماء



(2) الشكل البياني يوضح التغير في كثافة الدم لشخص تحت الملاحظة الطبيعية خلال 30 يوما أي الفترات توضح إصابة الشخص بالأنيميا.....

- AB, DE ①
CD, BC ②
AB, CD ③
BC, DE ④

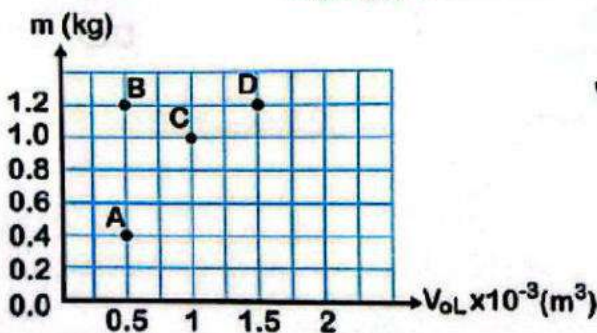
(3) لدينا كرة من الحديد كتلتها 0.5kg ومكعب من الحديد كتلته 1000g فإن حجم الكرة حجم المكعب

① أربع مرات

② تساوي

③ نصف

④ ضعف



(4) قيس كتل أربعة أجسام مع أحجامها ورسمت النتائج على التمثيل البياني الموضح أي جسمين من نفس المادة.....

A, C ①

A, B ②

A, D ③

B, D ④



(5) مكعب ألومنيوم كتلته 27kg وكثافته الألومنيوم 2700kg/m^3 فإن طول حافته
 ① 0.215m ② 0.32m ③ 0.44m ④ 0.56m

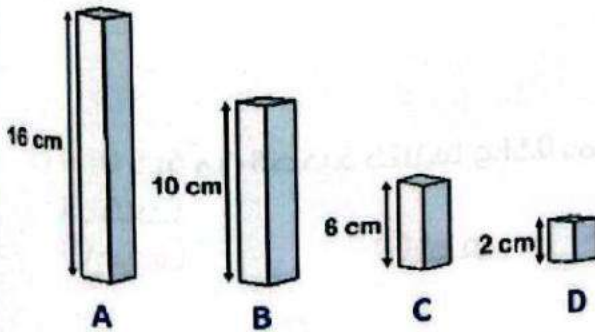
(6) كرتان (A, B) كتلة الكرة A ثلاثة أمثال كتلة الكرة B ونصف قطرها يساوي قطر الكرة B فإن النسبة بين كثافة الكرة (A) إلى كثافة الكرة (B) $\frac{\rho_A}{\rho_B}$ تساوي
 ① $\frac{3}{8}$ ② 24 ③ $\frac{2}{3}$ ④ $\frac{8}{3}$

(7) كتلتان متساويتان من مادتين مختلفتين A, B إذا كانت النسبة بين كثافتهما $\frac{\rho_A}{\rho_B} = \frac{3}{4}$ فإن النسبة بين حجم المادتين $\frac{Vol A}{Vol B}$
 ① $\frac{1}{3}$ ② $\frac{1}{4}$ ③ $\frac{3}{4}$ ④ $\frac{4}{3}$

(8) إناء كتلته وهو فارغ 100g وعندما يملأ بسائل كثافته 1g/cm^3 تصبح كتلة الإناء وهو مملوء بالسائل 350g فعندما يملأ الإناء بسائل كثافته 0.5g/cm^3 تكون كتلة الإناء والسائل معاً
 ① 75g ② 125g ③ 175g ④ 225g

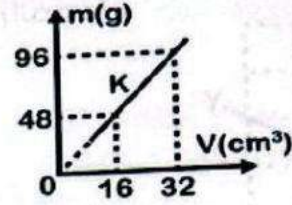
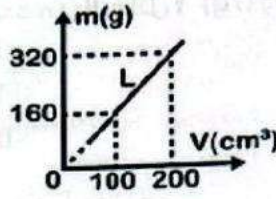
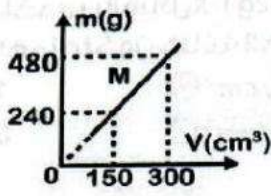
(9) سائلان لهما نفس الحجم كثافتهما ρ_1 و ρ_2 عند خلطهما معاً يكون كثافة الخليط
 ① $\rho = \frac{\rho_1 + \rho_2}{2}$
 ② $\rho = \frac{\rho_1 + \rho_2}{2\rho_2\rho_1}$
 ③ $\rho = \frac{2\rho_2\rho_1}{\rho_1 + \rho_2}$
 ④ $\rho = \rho_1 + \rho_2$

(10) يوضح الرسم أربع كتل كل منها مصنوع من زجاج كثافته 6.5g/cm^3 وتبلغ مساحة قاعدة كل كتلة 1cm^2 أي شكل يكون كتلته 13g
 ① A ② B ③ C ④ D





(11) الأشكال البيانية التالية توضح العلاقة بين الكتلة والحجم لعدة سوائل عند نفس درجة الحرارة

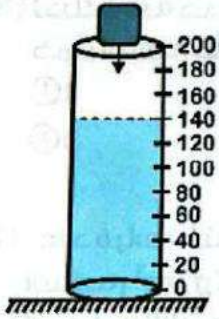


- أي العبارات التالية صحيحة؟
 ① السوائل الثلاثة من نفس النوع
 ② L, K من نوع واحد و M مختلف
 ③ L, M من نفس النوع و K من نوع مختلف
 ④ كل السوائل مختلفة النوع

(12) يتم إلقاء جسم صلب مكعب الشكل كتلته 0.162 Kg في الماء الذي حجمه 140 cm^3 فإذا كانت كثافة مادة الجسم 6000 Kg/m^3 فإن السائل يرتفع الي

حجم

- ① 160 cm^3
 ② 167 cm^3
 ③ 170 cm^3
 ④ 180 cm^3



(13) الجدول المقابل يوضح النسبة لكتلتي عنصري الذهب والنحاس في بعض سبائك الذهب المتعارف عليها إذا علمت ان كثافة الذهب والنحاس هي 19300 kg/m^3 , 8900 Kg/m^3 على الترتيب اي من هذه السبائك لها كثافة اقل؟

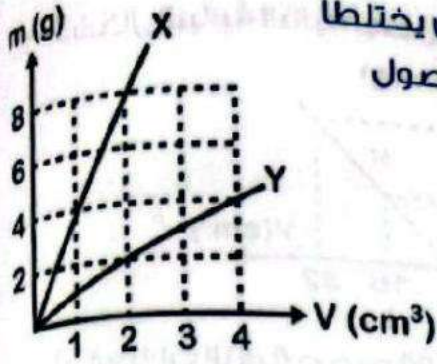
السبيكة	نسبة كتلة الذهب	نسبة كتلة النحاس
A	91.7%	8.3%
B	87.5%	12.5%
C	75%	25%
D	58.3%	41.7%

⑤ السبيكة D

⑤ السبيكة C

⑤ السبيكة B

① السبيكة A



14) الرسم البياني يوضح العلاقة بين الكتلة والحجم لسائليْن X, Y يمكن أن يختلطا ببعضهما إذا أخذ من السائل X (12g) وأخذ من السائل Y (7g) وتم الحصول على خليط منهما فتكون كثافة الخليط

1.9 g/cm³ Ⓐ

1.8 g/cm³ Ⓐ

0.8 g/cm³ Ⓑ

0.9 g/cm³ Ⓑ

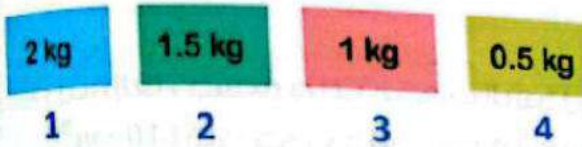
15) في السؤال السابق إذا أخذ حجمين متساويين من السائليْن وتم الحصول على خليط منهما فتكون كثافة الخليط

5 g/cm³ Ⓐ

2.5 g/cm³ Ⓐ

1 g/cm³ Ⓐ

4 g/cm³ Ⓐ



16) لديك أربعة أجسام متساوية من أجسام مختلفة 1 و 2 و 3 و 4 كما بالرسم فأى الأجسام يكون أكبر كثافة نسبية

2 Ⓐ

1 Ⓐ

4 Ⓑ

3 Ⓑ

17) عند قياس كثافة جسيم متساوية من عينات دم مختلفة فإذا علمت أن كثافة الدم للشخص السليم 1060 Kg/m^3 وحجم عينة الدم يساوي $2.076 \times 10^{-5} \text{ m}^3$ فإن عينة الدم للشخص المصاب بالأنيميا هي

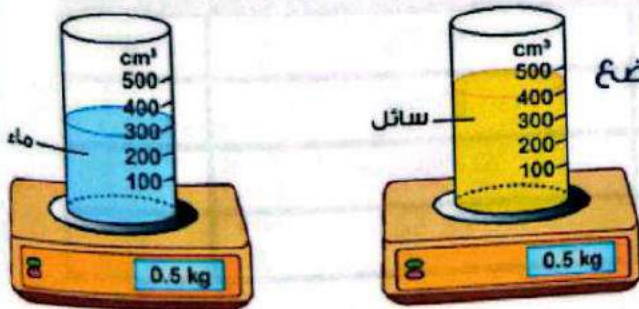
عينة	1	2	3	4
كتلة gm	21	22	23	24

4 Ⓐ

3 Ⓑ

2 Ⓐ

1 Ⓐ



18) الشكل المقابل يوضح مخبران متماثلان يحتوي أحدهما على 300 cm^3 من الماء والآخر على 400 cm^3 من سائل وضع كل مخبر منهما على ميزان فكانت قراءتهما متساوية وتساوي 0.5 kg فإن الكثافة النسبية للسائل هي

0.6 Ⓐ

0.65 Ⓑ

0.75 Ⓒ

0.85 Ⓓ



(19) مضخة مساحة مقطعها 3 cm^2 يندفع الماء من فوهتها بسرعة 9 m/s فإذا علمت أن كثافة الماء 1000 kg/m^3 تكون كتلة الماء المنساب خلال 6 min
 ① 550 kg ② 972 kg ③ 16.2 kg ④ 12 kg

(20) أمامك علاقة بين معدل التدفق الكتلي لسائل يملأ خزان وقود والزمن اللازم لملئ الخزان، فتكون كتلة السائل داخل الخزان بعد مرور 12 min هي
 ① 43.2 kg ② 4.32 kg ③ 8 kg ④ 80 kg

$Q_m \times 10^{-2} (\text{Kg/s})$

(21) في السريان المستقر تكون النسبة بين عدد خطوط الانسياب في المقطع الواسع للأنبوبة التي ينساب فيها السائل وعددها في المقطع الضيق
 ① أكبر من الواحد ② أقل من الواحد ③ لا يمكن تحديد الإجابة ④ تساوى الواحد

(22) خزان سعته 1 liter متصل به صنوبران أحدهما فوقه يملأ الخزان بمعدل 27 liter/min ، والثاني أسفله مساحة مقطع فوهته 2 cm^2 ويفرغ الماء من الخزان فإذا استغرقت عملية ملئ الخزان $\frac{27}{5}$ ساعة فتكون سرعة خروج الماء من الصنوبر الثاني =
 ① 1.25 m/s ② 1.5 m/s ③ 2.25 m/s ④ 5 m/s

(23) أنبوبة قطرها 4 cm استخدمت لصب 15 kg من سائل كثافته 0.9 g/cm^3 في إناء فإذا استغرقت عملية الصب 20 s فتكون سرعة خروج الماء من الأنبوبة
 ① 2 m/s ② 2 cm/s ③ 0.66 cm/s ④ 0.66 m/s

(24) عند الشهيق يتدفق الهواء داخل القصبة الهوائية الرئيسية بسرعة 10 cm/s فإذا كانت مساحة مقطع كل من شعبتي القصبة الهوائية تساوى $\frac{1}{5}$ مساحة مقطع القصبة الهوائية الرئيسية وبافتراض أن تدفق الهواء هادئاً فإن سرعة تدفق الهواء في كل من الشعبتين
 ① 150 cm/s ② 60 cm/s ③ 50 cm/s ④ 25 cm/s

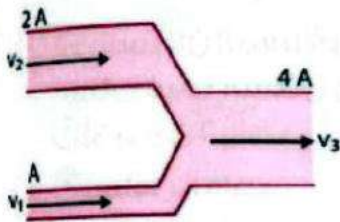
(25) إبرة للحقن في الوريد نصف قطرها 0.2 mm مركبة في محقن مساحة مكبسه 4 cm^2 فتكون سرعة السريان للمحلول في المحقن حتى يكون معدل التدفق $15 \text{ cm}^3/\text{s}$
 ① 0.66 m/s ② 0.066 m/s ③ 0.375 m/s ④ 0.0375 m/s



(26) أنبوبة مساحة مقطع طرفيها 0.04 m^2 ، 0.002 m^2 يسري بها ماء سرياناً هادئاً فإذا كان حجم الماء المناسب خلال 15 min يساوي 9 m^3 فإن مقدار سرعة الماء عند.....

المقطع الضيق	المقطع الواسع
① 0.25 m/s	4 m/s
② 4 m/s	0.25 m/s
③ 5 m/s	0.25 m/s
④ 0.25 m/s	5 m/s

(27) ماء يسري في أنبوبة قطرها 3cm بسرعة متوسطة 5 m/s ثم تم إغلاق نهاية الأنبوبة بسدادة بها 5 فتحات نصف قطر كل منها 2 mm فإن سرعة تدفق الماء من كل فتحة.....
 ① 7.5 m/s ② 30 m/s ③ 56.25 m/s ④ 60 m/s



(28) الشكل المقابل يوضح ماء يسري سرياناً هادئاً داخل أنبوبة، فإذا كانت $v_1 = 2v_2 = v$ ، فإن قيمة v_3 =
 ① $\frac{v}{2}$ ② $2v$ ③ $4v$ ④ $\frac{v}{4}$

(29) أنبوبة فيها ماء تتفرغ الي عدد من الانابيب قطر كل منهم $\frac{1}{5}$ قطر الأنبوبة والسرعة في أي منهم 5 امثال السرعة في الأنبوبة فتكون عدد الانابيب = أنبوبة
 ① 2 ② 3 ③ 4 ④ 5

(30) يفرغ خزان ماء حجمه 25 m^3 في زمن ساعة ونصف من خلال انبوب نصف قطره 1.2 cm (علماً بأن $\pi = 3.14$)

- 1- معدل تدفق الماء من الأنبوبة يساوي.....
 ① $0.03 \text{ m}^3/\text{s}$ ② $4.6 \times 10^{-3} \text{ m}^3/\text{s}$ ③ $0.5 \text{ m}^3/\text{s}$ ④ $0.32 \text{ m}^3/\text{s}$
- 2- سرعة خروج الماء تساوي.....
 ① 10.2 m/s ② 15.6 m/s ③ 21.3 m/s ④ 34.7 m/s

(31) خزان كبير سعته 1 m^3 به صنبوران احدهما فوقه يملئ الخزان بمعدل 30 Litre/min والثاني اسفله يفرغ الماء منه بسرعة 3 m/s بغرض ثبوتها أثناء ملئ الخزان فاستغرقت عملية الملية 40 min فتكون مساحة مقطع الصنبور السفلي.....
 ① $2.77 \times 10^{-5} \text{ m}^2$ ② $3 \times 10^{-5} \text{ m}^2$ ③ $4.8 \times 10^{-5} \text{ m}^2$ ④ $5.7 \times 10^{-5} \text{ m}^2$

(32) عند زيادة مساحة مقطع الانبوبة للضعف فإن معدل السريان.....
 ① يقل للنصف ② يزداد للضعف ③ يظل ثابت ④ لا توجد اجابه صحيحة



33) ثلاثة صنادير يملأ كل منهم على حدى حوض فيستغرق الصنوبر الاول ساعة ويستغرق الصنوبر الثاني نصف ساعة ويستغرق الثالث ربع ساعة فيكون الزمن اللازم لملئ الحوض إذا فتحت الثلاثة صنادير معاً هو

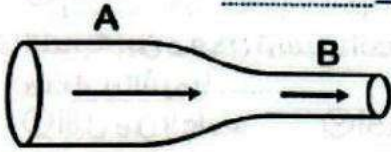
$$\frac{7}{8}h \text{ ①}$$

$$\frac{7}{9}h \text{ ②}$$

$$\frac{3}{4}h \text{ ③}$$

$$\frac{1}{7}h \text{ ④}$$

34) في الشكل المقابل أنبوبة بها سائل يسري سرياناً هادئاً، إذا كانت مساحة مقطع الأنبوبة عند (A) ضعف مساحة مقطعها عند (B) فإن كثافة خطوط الانسياب عند (A) =

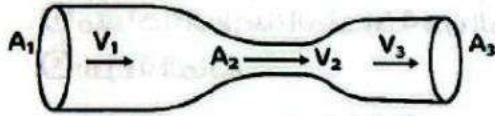


① ضعف كثافة خطوط الانسياب عند (B)

② نصف كثافة خطوط الانسياب عند (B)

③ كثافة خطوط الانسياب عند (B)

④ مربع كثافة خطوط الانسياب عند (B)



35) في الشكل المقابل أنبوبة ذات ثلاث مقاطع مختلفة المساحة يسري بها سائل سرياناً مستقر

1) النسبة بين سرعة المائع عند A_1 إلى سرعته عند A_3 الواحد

① أكبر من ② أقل من ③ تساوي

2) النسبة بين عدد خطوط الانسياب عند A_2 إلى عدد خطوط الانسياب عند A_3 الواحد

① أكبر من ② أقل من ③ تساوي

3) أي المساحات يكون عندها كثافة خطوط الانسياب أكبر ما يمكن؟

① A_1 ② A_2 ③ A_3 ④ جميعهم متساوي

اللزوجة

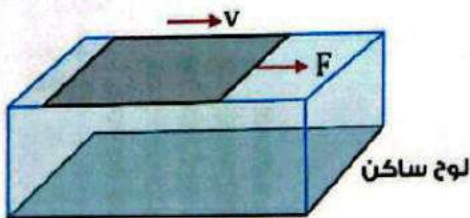
36) طبقة سمكها 3 cm من سائل معامل لزوجته 0.2 N.s/m^2 محصورة بين لوحين أحدهما ساكن والآخر يتحرك بسرعة 2 m/s وعرضه 3.5 cm وطوله 15 cm فيكون مقدار القوة اللازمة لتحريك اللوح بسرعة منتظمة

$$0.07 \text{ N} \text{ ①}$$

$$7 \text{ N} \text{ ②}$$

$$2.5 \text{ N} \text{ ③}$$

$$1 \text{ N} \text{ ④}$$



37) وضعت طبقة من سائل x بين لوحين وتم التأثير بقوة مماسية 100 N على اللوح العلوي فتتحرك بسرعة منتظمة 0.4 m/s كما بالشكل فإذا تم تغيير السائل x بسائل آخر y، وكان التأثير بقوة مماسية 40 N على اللوح العلوي ويتحرك بسرعة منتظمة

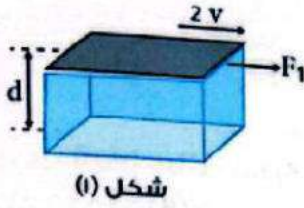
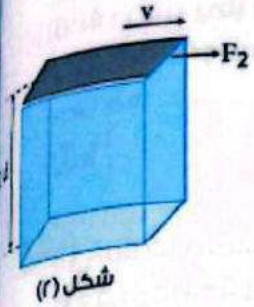
0.6 m/s فإن النسبة بين معامل لزوجة السائلين $\frac{(\eta_{vs})_y}{(\eta_{vs})_x} = \dots\dots\dots$

$$\frac{1}{2} \text{ ①}$$

$$\frac{1}{1} \text{ ②}$$

$$\frac{4}{15} \text{ ③}$$

$$\frac{15}{4} \text{ ④}$$



38) ينزلق لوح مساحته 8 على سطح الماء بسرعة منتظمة في حالتين كما هو موضح بالشكلين (1)، (2)، فإن النسبة بين القوتين اللازميتين للحفاظ على اللوح متحركاً بنفس سرعته في كل حالة $(\frac{F_1}{F_2})$ تساوي

$$\frac{1}{2} \text{ ١) } \frac{4}{1} \text{ ٢) } \frac{2}{1} \text{ ٣) } \frac{1}{1} \text{ ٤) }$$

$$\frac{1}{1} \text{ ١) } \frac{2}{1} \text{ ٢) } \frac{4}{1} \text{ ٣) } \frac{1}{1} \text{ ٤) }$$

39) النسبة بين معدل ترسيب الدم للشخص مصاب بالحمى الروماتيزمية ومعدل ترسيب الدم للشخص مصاب بالأنيميا

١) أقل من الواحد ٢) أكبر من الواحد ٣) تساوي الواحد ٤) أقل أو أكبر من الواحد

40) من العوامل التي يتوقف عليها معامل اللزوجة لمائع

١) مساحة الطبقة المتحركة من المائع ٢) درجة حرارة المائع ٣) سمك طبقة المائع ٤) سرعة المائع

41) طبقه سمكها 10 cm من سائل معامل لزوجته $0.7 \text{ kg/m} \cdot \text{s}$ موضوعة بين لوحين مستويين افقيين أحدهما ساكن والاخر متحرك فإن مقدار القوة اللازمة لتحريك لوح رقيق مساحته 0.2 cm^2 بين اللوحين وموازيا لهما ويبعد عن أحدهما مسافة 3 cm بسرعة منتظمة 4 m/s تساوي

$$2.14 \times 10^{-3} \text{ N ١) } 4.13 \times 10^{-3} \text{ N ٢) } 3.75 \times 10^{-3} \text{ N ٣) } 2.67 \times 10^{-3} \text{ N ٤) }$$

42) عند زيادة مقدار القوة المماسية المؤثرة على لوح مساحته 5 m^2 موضوع على سطح سائل للضعف فإن معامل لزوجة السائل عند ثبوت درجة الحرارة

١) يزيد للضعف ٢) يقل للربع ٣) يظل ثابت ٤) يزداد أربعه امثاله

43) عندما يزداد حجم كرات الدم الحمراء فإن سرعة ترسيبها

١) تزداد ٢) تقل ٣) تظل كما هي ٤) لا يمكن تحديد الجابه



مقالي الحصة الثانية

الكثافة

(44) خزان مملوء لنهايته به 200Kg من الماء استبدل الماء بالزيت فكانت كتلة الزيت 160 kg ثم استبدل الزيت بالزئبق فكانت كتلته 2720kg أوجد الكثافة النسبية لكل من الزيت والزئبق.

(0.8,13.6)

(45) خلط حجمان متساويان من سائلين مختلفين فإذا كانت الكثافة النسبية للخليط 0.4 وعند خلط كتلتان متساويتان من نفس السائلين كانت الكثافة النسبية للخليط 0.3 احسب كثافة كلا منهما.

($\rho_1 = 0.2, \rho_2 = 0.6$)

(46) سبيكة من الذهب والكوارتز كتلتها 0.5kg وكثافتها النسبية 6.4 فإذا كانت الكثافة النسبية للذهب والكوارتز 19.3 , 2.6 على الترتيب فأحسب كتلة الذهب في هذه القطعة

(0.343Kg)

(47) ثلاث سوائل لهم نفس الوزن كثافتهم $3\rho, 2\rho, \rho$ تم خلطهم تكون كثافة الخليط.

($\frac{18}{11}\rho$)

(48) إناء سعته 0.7 liter به مزيج من سائلين كثافتهما النسبية 0.7, 1.7 على الترتيب فإذا كان حجم السائل الاول 0.3 liter احسب كثافة الخليط (علماً بأن كثافة الماء = 10^3 kg/m^3)

(1271.4 Kg/m³)

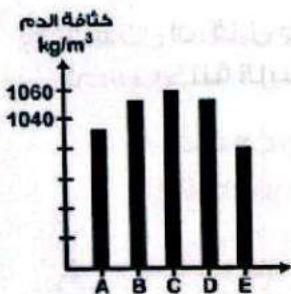
(49) اناء فارغ وجاف كتلته 190g ملئ بسائل كثافته النسبية 0.81 فأصبحت كتلة الاناء والسائل معا 400g فإذا ملئ هذا الاناء بالماء احسب كتلة الاناء والماء معا تقريبا

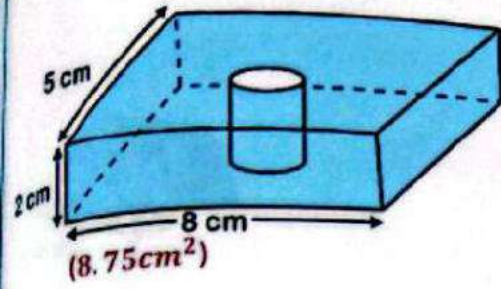
(علماً بأن: كثافة الماء = 1 g/cm^3)

(449.25g)

(50) يوضح الشكل كثافة الدم لعدد من الاشخاص (A, B, C, D, E) اوجد:

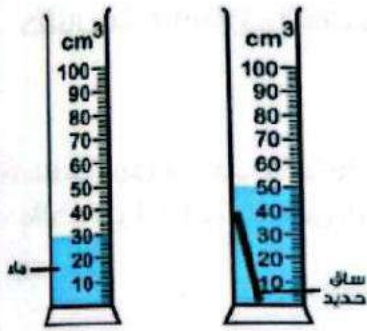
1. الشخص المصاب بالأنيميا بشكل اقل هو الشخص
2. الشخص المصاب بالأنيميا بشكل أكبر هو الشخص





(51) متوازي مستطيلات من الصلب كتلته 500g وأبعاده كما موضـع بالشكل الذي أمامك يحتوي على تجويف إسطواني منتظم المقطع فإذا علمت أن كثافة الصلب 8 g/cm^3 احسب مساحة مقطع التجويف

(52) شخص لديه مكعب مصمت من الذهب و اراد التأكد من ان المكعب من الذهب الخالص فقام بقياس طول ضلع المكعب فوجده 2cm وعين كتلته فوجدها 144 g فإذا علمت ان كثافة الذهب الخالص 19.3 g/cm^3 فهل المكعب من الذهب الخالص أم لا؟ مع التفسير



(53) اراد عمر ان يقدر كتلة ساق مصمتة من الحديد فقام بالخطوات الموضحة بالشكل المقابل فإذا علمت ان كثافة الحديد 7.87 g/cm^3 احسب كتلة ساق الحديد.

(157.4 g)

(54) مكعبان مصمتان الاول مصنوع من الألومنيوم وطول ضلعه 1 والثاني مصنوع من الحديد وطول ضلعه $\frac{1}{2}$ فإذا وضع أحدهما في إحدى كفتي ميزان ووضع الآخر في الكفة الأخرى للميزان هل تتزن الكفتان أم لا؟

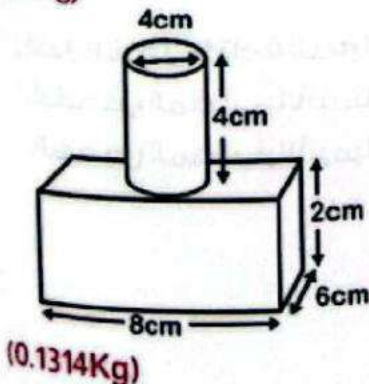
علمًا بأن: $\rho_{Fe} = 7900 \text{ kg/m}^3$, $\rho_{Al} = 2700 \text{ kg/m}^3$

(55) إناء اسطواني من الألومنيوم جداره سميك كتلته 5 Kg وارتفاعه 30 cm ونصف قطره الخارجي 20 cm احسب كتلة الزيت الذي يملأ الإناء.

علمًا بأن: $\rho_{Al} = 2700 \text{ Kg/m}^3$, $\rho_{oil} = 800 \text{ Kg/m}^3$

(28Kg)

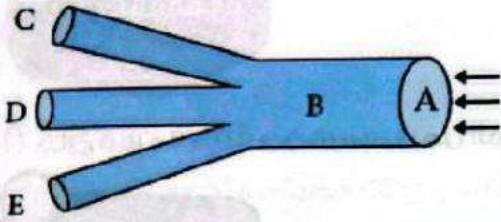
(56) الشكل المقابل يوضح خزان مملوء تمامًا بزيـت كثافته 900 Kg/m^3 احسب كتلة الزيت بالخزان.



(0.1314Kg)



السريان



(57) في الشكل المقابل إذا علمت أن نصف قطر الأنبوبة عند A هو 20cm وسرعة دخول الماء عند نفس النقطة 2m/s وسرعة انسيابه عند C 6 m/s وسرعة انسيابه عند E 4 m/s حيث كان نصف قطر الأنبوبة عند B 15cm وعند C 10cm وعند D 5cm وعند E 2cm فأحسب كل من:

(1) المعدل الحجمي عند A
(2) سرعة انسياب الماء عند D, B (علما بأن $\pi = 3.14$)

(0.25m³/s, 7.2m/s)

(58) أنبوبة يسري بها سائل مساحة مقطعها 5 cm² وسرعة سريان الماء بها 12 m/s وإذا أصبح مساحة مقطعها عند نهايتها 1.2 cm² فأحسب كلًا من:

(1) سرعة الماء عند الطرف الضيق.
(2) حجم الماء المنساب في الدقيقة عند أي مقطع بها.
(3) كتلة السائل المنساب خلال نصف ساعة علماً بأن كثافة السائل 950 Kg/m³.
(4) الزمن اللازم لملئ إناء سعته 700 l بهذا السائل.

(50m/s, 0.36m³, 10.26 × 10³ Kg, 116.6s)

(59) محلول دواء يُحقن ببطء في الوريد بواسطة محقن مساحة سطح مكبسه 4 cm² فإذا كان معدل التدفق خلال المحقن 16 cm³/s احسب نصف قطر الوريد اللازم استخدامها حتى تكون سرعة خروجه منها 30/π m/s واحسب سرعته عند دخوله.

(0.04m/s, 7.29 × 10⁻⁴m)

(60) يسري حجمين من سائلين مختلفين في أنبوتي سريان وكانت النسبة بين كثائتي السائلين 1/8 وحجم الأول ضعف حجم الثاني حيث كان المعدل الكتلي ثابت. احسب النسبة بين زمن مرور كل كمية من السائلين خلال مقطع من الأنبوبة (t₁/t₂)

(1/4)

اللزوجة

(61) صفيحة طولها 3m وعرضها 0.5m تتحرك بسرعة 4m/s على ارضية ملساء مغطاة بطبقة من الجلسرين معامل لزوجته 3.2 kg/m.s وقوة اللزوجة بينهما 250 N فأحسب سمك طبقة الجلسرين. (0.07m)

(62) لوح مستوي مساحته 0.3 m² موضوع على سطح مستوي ويفصلها عن سطحه 0.2cm ومعامل لزوجته 2.5 N.s/m² احسب القوة اللازمة لجعل اللوح ينزلق على السطح بسرعة ثابتة قدرها 2mm/s وإذا كان سمك الغشاء بينهما 15 cm احسب القوة عندها. (0.75N, 0.01N)



مقالى الأهر

أكتب المفهوم العلمى

(1) خارج فسمه كتلة حجم معين من الماده إلى كتلة نفس الحجم من الماء وذلك عند درجة حرارة ثابتة.

ما معنى أن:

(1) الوزن النوعى (الكثافة النسبية) للألومنيوم 2.7

(2) كثافة الحديد 7700 Kg/m^3

علل لما يأتى

(1) تتغير الكثافة من عنصر إلى آخر.

(2) يوصف الذهب بأنه من الفلزات الثقيلة بينما يوصف الألومنيوم بأنه من الفلزات الخفيفة.

(3) يمكن الكشف عن حالات الإصابة بالأنيميا عن طريق قياس كثافة الدم.

(4) يمكن تشخيص بعض الأمراض بقياس كثافة البول.

(5) الكثافة خاصية مميزة للمادة.

(6) ينساب السائل في الأنبوبة ببطء عندما تكون مساحة مقطعها كبيرة، وينساب بسرعة عندما تكون مساحة مقطعها صغيرة

(7) يكون معدل الانسياب الحجمى ثابت عند أي مقطع

(8) تزداد سرعة ترسيب الدم لمرضى الحمى الروماتيزمية بينما تقل لمرضى فقر الدم

(9) لا يصلح الماء في عملية التزيت والتشحيم

أسئلة متنوعة

(1) معتمداً على مفهوم الكثافة كيف يمكنك معرفة إذا كانت بطارية السيارة مشحونة ام لا؟

(2) يمكن من خلال قياس كثافة الدم تشخيص بعض الأمراض. وضح احدهما؟

(3) ما هي الشروط الواجب توافرها حتى يكون سريان السائل داخل الأنبوبة سرياناً مستقرًا؟

(4) كيف يمكن الاستفادة من قياس سرعة ترسيب الدم في تشخيص بعض الامراض؟

الحصة الثالثة

الضغط

(1) إذا علمت أن وحدة قياس القوة هي النيوتن N وتساوي $kg \cdot m/s^2$ أي الوحدات التالية تستخدم لقياس الضغط؟

Ⓐ $kg \cdot m^{-2} \cdot s^{-2}$

Ⓐ $kg \cdot m^{-2} \cdot s^{-1}$

Ⓑ $kg \cdot m^{-1} \cdot s^{-1}$

Ⓑ $kg \cdot m^{-1} \cdot s^{-2}$

(2) إذا أثرت قوة مقدارها $75N$ على سطح مساحته $2.5C^2$ فيكون الضغط المؤثر على السطح إذا كانت القوة:

1- عمودية على السطح

Ⓐ $3 \times 10^5 N/m^2$

Ⓑ $30 N/m^2$

Ⓐ $3 \times 10^3 N/m^2$

Ⓐ $300 N/m^2$

2- تصنع زاوية مقدارها 30° مع العمودي

Ⓐ $2.59 \times 10^5 N/m^2$

Ⓐ $25.9 \times 10^5 N/m^2$

Ⓑ $1.5 \times 10^5 N/m^2$

Ⓑ $15 \times 10^5 N/m^2$

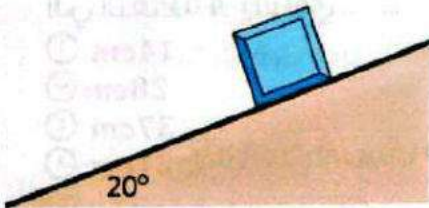
3- تصنع زاوية مقدارها 30° مع السطح

Ⓐ $2.59 \times 10^5 N/m^2$

Ⓐ $25.9 \times 10^5 N/m^2$

Ⓑ $1.5 \times 10^5 N/m^2$

Ⓑ $15 \times 10^5 N/m^2$



(3) مكعب طول ضلعه $6cm$ يقع على منحدر بزاوية ميل 20 درجة كما هو موضح بالشكل فإذا كان وزن المكعب $50N$ فإن الضغط الذي يطبقه المكعب على المنحدر يساوي

Ⓐ $4750 N/m^2$

Ⓐ $13051 N/m^2$

Ⓑ $79171 N/m^2$

Ⓑ $13889 N/m^2$

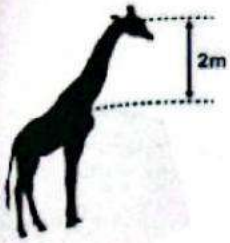
(4) ما كتلة دراجة إذا كانت كل عجلة من عجلاتها تؤثر على الأرض بضغط $3 \times 10^5 N/m^2$ وكانت المساحة التي تلامس بها كل عجلة الأرض $32cm^2$ ؟ لنفترض أن $g = 10m/s^2$

Ⓐ $290kg$

Ⓑ $192kg$

Ⓐ $96kg$

Ⓐ $960kg$



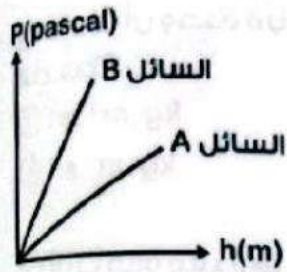
(5) ما فرق الضغط بين القلب والمخ في الزرافة إذا كان المخ فوق القلب ب 2m
(كثافة الدم 1060 kg/m^3 بفرض ثبوت سرعة الدم $g = 9.8 \text{ m/s}^2$)

10.35kpa ①

20.8kpa ②

15.67kpa ③

32.4kpa ④



(6) يبين الرسم البياني العلاقة بين الضغط لسائلين مختلفين وارتفاع عمود السائل h لتجربتين منفصلتين فإذا كان ميل الخط المستقيم $A = 7900$ وميل الخط المستقيم $B = 9800$ أي الاختيارات الآتية صحيحة؟

$P_A = 2P_B$ ①

$P_B > P_A$ ②

$P_B = P_A$ ③

$P_A = 9.8 P_B$ ④



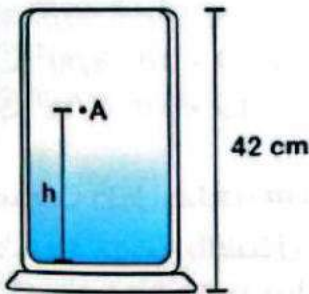
(7) يسبح غواص في ماء كثافته 1015 Kg/m^3 كما هو موضح في الشكل ما الفرق بين ضغط الماء عند رأس الغواص وعند قدميه؟
(علماً بأن $g = 9.8 \text{ m/s}^2$)

18270pa ①

12180pa ②

9069pa ③

5968pa ④



(8) يوضح الشكل المقابل وعاء زجاج ارتفاعه 42cm مملوء بالماء تماماً إذا كان الضغط الناتج عن الماء عند النقطة A هو P والضغط عند قاعدة الوعاء هو $3P$ فإن الارتفاع h من قاعدة الوعاء الي النقطة A يساوي

14cm ①

28cm ②

37cm ③

21cm ④

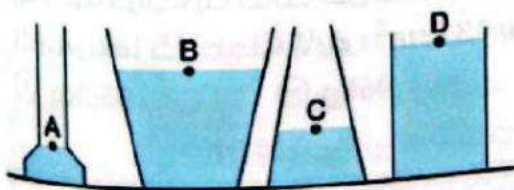
(9) إذا عُيِّنت مجموعة من الأوعية بالماء كما بالشكل فإن الترتيب الصحيح للنقاط A , B , C , D حسب الضغط يكون

$P_A > P_B > P_C > P_D$ ①

$P_D > P_C > P_B > P_A$ ②

$P_A > P_C > P_B > P_D$ ③

$P_D = P_B = P_C = P_A$ ④





(10) في الشكل خزان مملوء بسائل ما فإذا كان ضغط السائل عند النقطة X يساوي 3bar فإن ضغطه عند النقطة y تساوي

- Ⓐ 9bar
Ⓑ 6bar
Ⓒ 4.5bar
Ⓓ 12bar

(11) رجل يقف بقدميه على الأرض أي من الأنشطة التالية بسبب زيادة في الضغط الذي يؤثر به الرجل على الأرض؟

- Ⓐ عندما يلحني الرجل ببطء
Ⓑ عندما يستلقي الرجل افقيا على الأرض
Ⓒ عندما يرفع الرجل كلتا ذراعيه ببطء
Ⓓ عندما يقف الرجل بقدمه واحدة على الأرض

(12) طاولة خشبية أبعاد سطحها $1.6m \times 2m$ فتكون القوة الضاغطة التي يؤثر بها الهواء الجوي على سطح الطاولة

$$(P_a = 1.013 \times 10^5 Pa)$$

- Ⓐ $1.013 \times 10^5 N$
Ⓑ $3.24 \times 10^5 N$
Ⓒ $0.317 \times 10^5 N$
Ⓓ $32.4 \times 10^5 N$

(13) لوح زجاجي مساحة سطحه $0.054m^2$ وضع افقيا أسفل سطح سائل كثافته $900Kg/m^3$ حيث كانت القوة المؤثرة على سطحه العلوي نتيجة لضغط السائل $300N$ فإن عمق اللوح أسفل سطح السائل (علما بأن $g = 9.8m/s^2$)

- Ⓐ $0.0433m$
Ⓑ $0.432m$
Ⓒ $0.0629m$
Ⓓ $0.629m$

(14) إذا زاد عمق نقطة داخل سائل منتظم الكثافة للضعف فإن ضغط السائل عند هذه النقطة

- Ⓐ يتضاعف
Ⓑ يقل للنصف
Ⓒ يظل ثابت
Ⓓ يزيد بمقدار ثابت

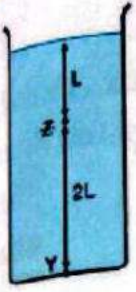
(15) إذا كان لديك إناءان أحدهما ممتلئ بالماء والآخر ممتلئ بالزيت وكلاهما له نفس الارتفاع فأي العبارات التالية صحيحة؟

$$(P_{water} > P_{oil})$$

- Ⓐ الضغط عند قاعدة الإنائين متساوية
Ⓑ الضغط عند قاعدة الإناء المملوء بالماء أكبر
Ⓒ الضغط عند قاعدة الإناء المملوء بالزيت أكبر
Ⓓ يعتمد علي حجم السائل في كل إناء

(16) إذا تم تفريغ الهواء من فوق سطح سائل في إناء مغلق فإن الضغط عند أي نقطة في باطن السائل

- Ⓐ يزداد
Ⓑ يقل
Ⓒ يظل ثابت
Ⓓ يعتمد علي شكل الإناء



(17) الشكل الذي أمامك يوضح إناء يحتوي علي سائل فإن النسبة بين ضغط السائل عند النقطتين z, y ($\frac{p_z}{p_y}$) تساوي

- ① $\frac{1}{3}$
② 0.4
③ 3
④ 2.5

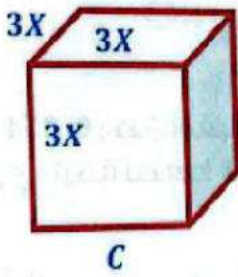
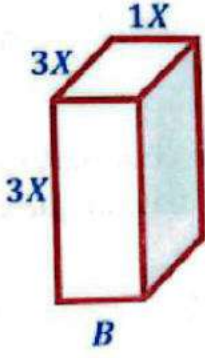
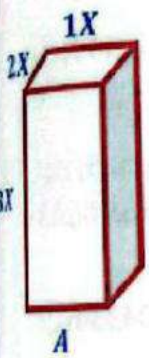
(18) نصف كرة معدنية مصممة كتلتها $440Kg$ وقطرها $1.5m$ موضوعة أفقيا فإن الضغط الذي تؤثر به الكرة على المستوى الأفقي يساوي ($g = 10 m/s^2$)

- ① $62.2 \times 10^3 N/m^2$
② $24.8 \times 10^3 N/m^2$
③ $2.48 \times 10^3 N/m^2$
④ $6.22 \times 10^2 N/m^2$

(19) صندوقان مفتوحان متجاوران الأول متوازي مستطيلات بعدي قاعدته $10cm, 20cm$ وارتفاعه $15cm$ والثاني مكعب الشكل طول ضلعه $30cm$ فتكون النسبة بين القوتين الناشئتين عند ضغط الهواء على قاعدتي

الصندوقين $= \frac{F_{مكعب}}{F_{متوازي}}$

- ① $\frac{2}{9}$
② $\frac{9}{2}$
③ $\frac{20}{3}$
④ $\frac{3}{20}$



(20) إذا علمت ان الأشكال الآتية مصنوعة من نفس المادة فيكون

- ① $P_B > P_C > P_A$
② $P_C > P_B > P_A$
③ $P_A > P_B > P_C$
④ $P_A = P_B = P_C$

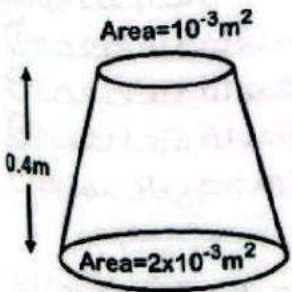
(21) يقع جسم في قاع حمام سباحة وكان الضغط الكلي الواقع عليه 1.35×10^5 باسكال فيكون عمق حمام السباحة متر.

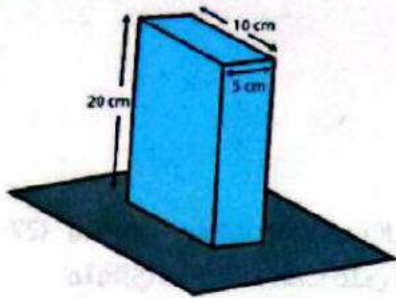
علما بأن ($g = 9.8 m/s^2, P_a = 1.013 \times 10^5 Pa$)

- ① 9.92
② 3.4
③ 1.18
④ 2.9

(22) إناء ممتلئ بسائل كثافته $900Kg/m^3$ فيكون قوة ضغط السائل المؤثر على قاعدة الإناء

- ① 9N
② 3.6N
③ 7.2N
④ 14.4N





(23) في الشكل المقابل متوازي مستطيلات موضوع على سطح أفقي بحيث كانت أبعاد قاعدته $(10\text{ cm} \times 5\text{ cm})$ فأثر ضغط مقداره P على السطح فما مقدار التغير في ضغطه على السطح عندما تكون قاعدته أبعادها $(10\text{ cm} \times 20\text{ cm})$ ؟

Ⓐ يقل بمقدار $\frac{3P}{4}$

Ⓐ يزيد بمقدار $\frac{P}{4}$

Ⓑ يقل بمقدار $\frac{P}{2}$

Ⓒ يزيد بمقدار $4P$

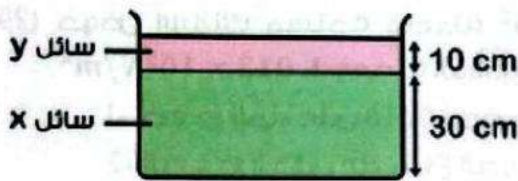
(24) إذا كان الضغط الذي يؤثر به كل إطار من الإطارات الأربعة لسيارة على سطح الأرض يساوي $5 \times 10^5 \text{ N/m}^2$ ومساحة تلامس الإطار الواحد مع الأرض هي 50 cm^2 فإن كتلة السيارة تساوي (علماً بأن $g = 10 \text{ m/s}^2$)

Ⓐ 2500 Kg

Ⓑ 1000 Kg

Ⓒ 500 Kg

Ⓓ 250 Kg



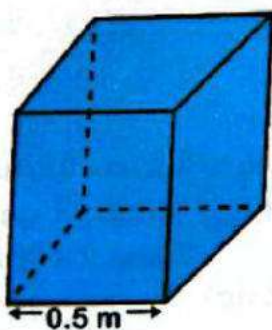
(25) إناء يحتوي على سائلين لا يمتزجان x, y كثافتهما 800 kg/m^3 و 900 kg/m^3 على الترتيب وارتفاعهما كما بالشكل المقابل، فإذا علمت أن الضغط الجوي $1.013 \times 10^5 \text{ N/m}^2$ وعجلة الجاذبية الأرضية 10 m/s^2 فإن الضغط الكلي على قاعدة الإناء.....

Ⓐ $1.77 \times 10^4 \text{ N/m}^2$

Ⓐ $4.123 \times 10^4 \text{ N/m}^2$

Ⓑ $1.48 \times 10^5 \text{ N/m}^2$

Ⓑ $1.048 \times 10^5 \text{ N/m}^2$



(26) الشكل المقابل يوضح مكعب معدني مُصمت كتلته 340 Kg موضوع على مستوى أفقي، فإن الضغط الذي يؤثر به المكعب على المستوى الأفقي يساوي (علماً بأن: $g = 10 \text{ m/s}^2$)

Ⓐ 1360 N/m^2

Ⓐ 680 N/m^2

Ⓑ 13600 N/m^2

Ⓑ 6800 N/m^2

المقالي

(27) متوازي مستطيلات من الحديد أبعاده $3\text{cm} \times 2\text{cm} \times 0.5\text{cm}$ وكثافتها 7850 Kg/m^3 فإذا وضع متوازي المستطيلات على سطح مستوي علماً بأن $g = 10 \text{ m/s}^2$ فاحسب:

1- أقصى ضغط له

2- أقل ضغط له

$$(393.5 \text{ N/m}^2, 2355 \text{ N/m}^2)$$

(28) غواصة يبعد سطحها العلوي عن سطح ماء البحر 500m احسب الضغط الواقع عليه علماً بأن كثافة ماء البحر 1030 Kg/m^3 وأن الضغط داخل الغواصة يساوي الضغط الجوي. ($g = 10 \text{ m/s}^2$)

$$(5.15 \times 10^6 \text{ N/m}^2)$$

(29) حوض اسماك مساحة قاعدته 0.5 m^2 وارتفاعه 40cm ملئ بالماء فإذا علمت أن الضغط الجوي $1.013 \times 10^5 \text{ N/m}^2$ وعجلة الجاذبية الأرضية 9.8 m/s^2 وكثافة الماء 1000 Kg/m^3 ، أوجد مقدار:

1- ضغط الماء على قاع الحوض

2- الضغط الكلي على قاع الحوض

3- القوة الكلية على قاع الحوض

$$(3920 \text{ N/m}^2, 1.052 \times 10^5 \text{ N/m}^2, 5.26 \times 10^4 \text{ N})$$

(30) وضع سائل في حوض مساحة قاعدته 0.005 m^2 إلى ارتفاع 20cm فإذا كانت كثافة السائل 1200 Kg/m^3 احسب القوة الكلية الضاغطة على قاعدة الحوض.

(علماً بأن الضغط الجوي $1.013 \times 10^5 \text{ N/m}^2$ وعجلة الجاذبية $g = 10 \text{ m/s}^2$)

$$(518.5 \text{ N})$$

(31) غواصة مصممة بحيث تتحمل ضغط لا يزيد عن 12 ضغط جوي أوجد أقصى عمق يمكن أن تغوصه في الماء دون أن تتجاوز هذا الحد، ثم أوجد القوة المؤثرة على باب قمرتها عند هذا العمق إذا كان أبعاده $70\text{cm} \times 40\text{cm}$

(علماً بأن $P_a = 76 \text{ cmHg}$, $\rho_w = 1030 \text{ Kg/m}^3$, $g = 9.8 \text{ m/s}^2$, $\rho_{Hg} = 13600 \text{ Kg/m}^3$)



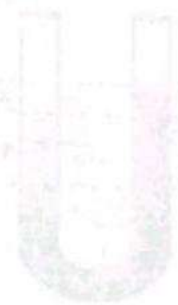
مقالى الأهر

علل لما يأتى

- (1) الضغط الناتج عن كعب خذاء محبب لفتاه أكبر من الضغط الناتج عن قدمه فىل على الارض.
- (2) يفضل ان يكون ضغط الهواء داخل إطار السيارات عالياً ومناسباً.
- (3) سيارات نقل البضائع تكون ذات إطارات عديدة وعريضة.
- (4) يتساوى الضغط عند جميع نقاط المستوى الأفقى الواحد فى السائل المتجانس.
- (5) تهشم الأجسام غالباً عندما تهبط الى قاع البحر، حتى لو لم ترتطم بالقاع.
- (6) قاعدة السحود عريضة وقمتها ضيقة.
- (7) يتنفس الغواص هواء مضغوط عند الغوص فى الأعماق.

ماذا يحدث لكل مما يأتى

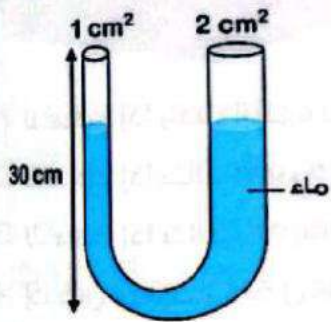
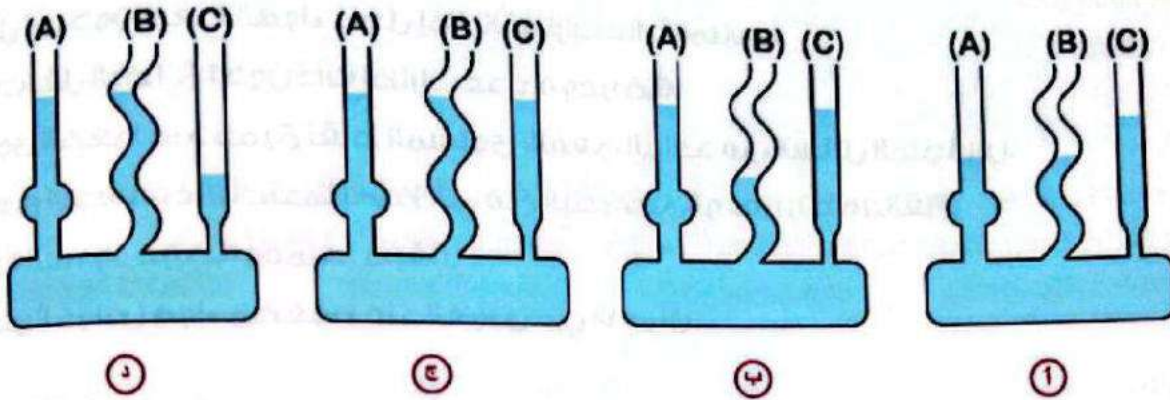
- (1) للضغط إذا زادت القوة للضعف عند ثبوت المساحة المؤثرة عليها.
- (2) للضغط إذا كانت القوة مماسية للمساحة.
- (3) للضغط إذا كانت القوة عمودية على المساحة.
- (4) إذا كان الضغط داخل الإطار اقل من القيمة المناسبة.
- (5) القوة المؤثرة على قمرة غواصة عندما يزداد بعدها عن سطح الماء.





تطبيقات
على الضغط

32) أي الأشكال التالية يمثل الارتفاع الصحيح للماء إذا علمت أن قاعدة الأواني الثلاثة في مستوي أفقي واحد.....



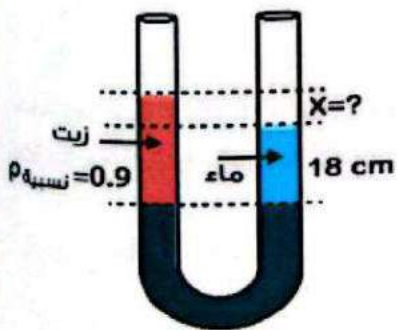
33) الرسم يوضح أنبوبة ذات شعبتين ملئت بالماء حتى وصل ارتفاع الماء في الشعبتين $\frac{2}{3}$ من ارتفاع الأنبوبة، ثم صب سائل في الفراغ الضيق حتى وصل السائل إلى حافة الأنبوبة فإذا علمت أن $(\rho_l = 800 \text{ kg/m}^3)$ فإن طول عمود السائل فوق السطح الفاصل يساوي

21.43 cm Ⓐ

31.43 cm Ⓐ

17.43 cm Ⓑ

11.43 cm Ⓒ



34) في الشكل المقابل أنبوبة ذات شعبتين، فإن قيمة X تساوي
(علما بأن كثافة الماء = 1000 Kg/m^3)

6 cm Ⓐ

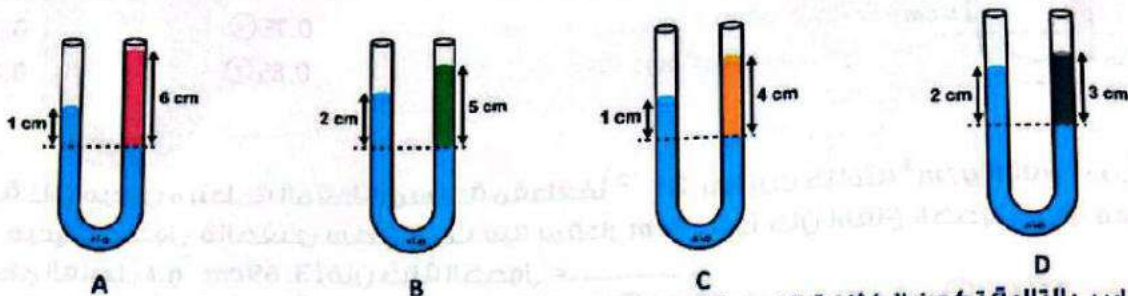
2 cm Ⓐ

20 cm Ⓑ

8 cm Ⓒ

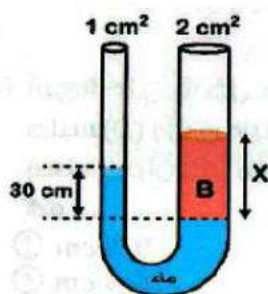


35) يمثل الشكل أنابيب ذات الشعبتين لقياس كثافات سوائل مختلفة حيث إن الفرع الأيسر في الأنابيب يحتوي على ماء كثافته 1000 Kg/m^3



أي الأنابيب التالية تكون الكثافة النسبية للسائل فيها 0.4

- A ① B ② C ③ D ④



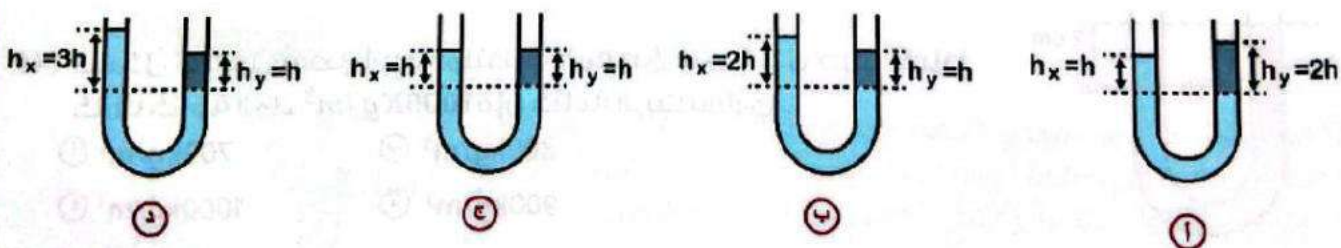
36) إذا كانت الكثافة النسبية للسائل B هو 0.8 فإن المسافة (X) تساوي
(علمنا بأن كثافة الماء = 1000 Kg/m^3)

- 37.5 m ①
24 cm ②
37 cm ③
37.5 cm ④

37) أنبوبة ذات شعبتين النسبة بين مساحة مقطعيها بالترتيب 1:2 تحتوي الأنبوبة على كمية من الزئبق عندما يتم صب كمية من الماء في احد فرعيها فإن النسبة بين ارتفاع الماء الي ارتفاع الزئبق فوق السطح الفاصل بين الزئبق والماء يساوي

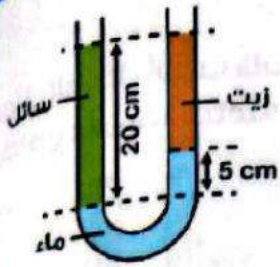
- ① نصف الكثافة النسبية للزئبق
② ضعف الكثافة النسبية للزئبق
③ الكثافة النسبية للزئبق
④ مقلوب الكثافة النسبية للزئبق

38) وضع سائلان لا يمتزجان X, Y في أنبوبة ذات شعبتين فإذا كانت كثافة السائل x هي 2ρ وكثافة السائل y هي ρ أي من الاختيارات التالية يمثل وضع السائلين في الأنبوبة عند الاستقرار؟



39) أنبوبة ذات شعبتين مساحة مقطع أحد فرعيها ثلاثة أمثال الفرع الآخر وضع بها كمية مناسبة من الماء ثم صب زيت كثافته النسبية 0.8 في الفرع المتسع فأخفض سطح الماء فيه بمقدار 1 cm فإن ارتفاع عمود الزيت يساوي

- 5 cm ① 4 cm ② 2.5 cm ③ 0.2 cm ④

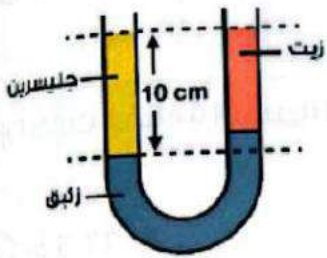


40) من الشكل المقابل إذا علمت أن الكثافة النسبية للزيت 0.6 فإن الكثافة النسبية للسائل تساوي

- 0.75 Ⓐ 0.7 Ⓛ
0.85 Ⓢ 0.8 Ⓢ

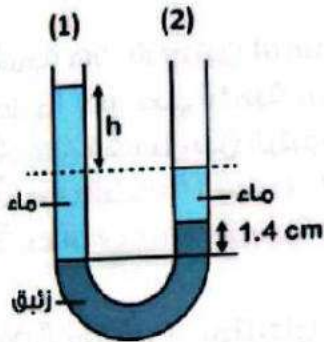
41) أنبوبة ذات فرعين منتظمة المقطع مساحة مقطعها $2c^2$ بها زيت كثافته 900 Kg/m^3 صب في أحد فرعيها كحول فانخفض سطح الزيت فيه بمقدار 6 cm فإذا كان ارتفاع الكحول فوق مستوي السطح الفاصل هو 13.69 cm فإن كتلة الكحول =

- 21.6 g Ⓢ 2.16 g Ⓢ 21.6 kg Ⓢ 0.216 kg Ⓛ



42) أنبوبة علي شكل حرف U منتظمة المقطع بها ثلاثة سوائل هي جلسرين وزئبق وزيت كثافتها النسبية 1.3 ، 13.6 ، 0.8 علي الترتيب فعند الاتزان كما موضح بالشكل الذي أمامك يكون ارتفاع عمود الزيت هو

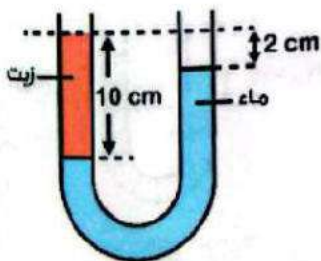
- 8.2 cm Ⓢ 9.6 cm Ⓛ
7.2 cm Ⓢ 10.4 cm Ⓢ



43) أنبوبة ذات شعبتين منتظمة المقطع بها كمية مناسبة من الزئبق صبت كميتان مختلفتان من الماء في فرعيها فاتزن السائلان كما بالشكل فيكون مقدار h هو

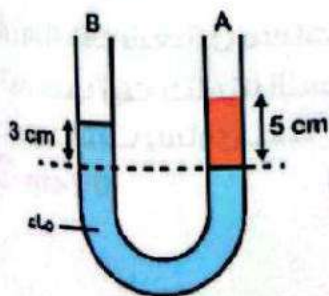
(علماً بأن $\rho_{\text{Hg}} = 13.6$ النسبية)

- 16.32 cm Ⓢ 17.64 cm Ⓛ
12.22 cm Ⓢ 15.12 cm Ⓢ



44) الشكل المقابل يوضح أنبوبة منتظمة المقطع على شكل حرف U فإذا كانت كثافة الماء 1000 Kg/m^3 فإن كثافة الزيت تساوي ...

- 800 kg/m³ Ⓢ 700 kg/m³ Ⓛ
900 kg/m³ Ⓢ 1000 kg/m³ Ⓢ

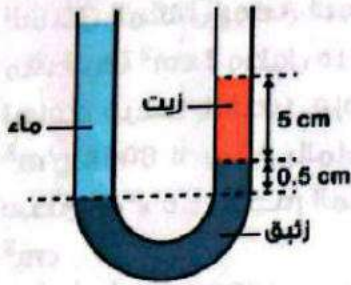


45) يمثل الشكل أنبوبة ذات شعبتين تحتوي على سائلين مختلفين تكون النسبة بين كثافة السائلين = $\frac{\text{كثافة B}}{\text{كثافة A}}$

- 0.6 Ⓢ 0.7 Ⓛ
0.8 Ⓢ 1.67 Ⓢ



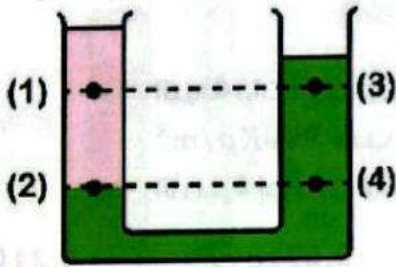
الحصة الثالثة



(46) أنبوبة ذات شعبتين بها ماء وزيت كثافتهما 880 Kg/m^3 و 1000 Kg/m^3 على الترتيب يفصلهما زيت كثافته 13600 Kg/m^3 كما بالشكل المقابل فيكون ارتفاع عمود الماء فوق السطح الفاصل هو

10 cm Ⓐ
0.5 cm Ⓑ

11.2 cm Ⓐ
5 cm Ⓑ



(47) في الشكل المقابل أنبوبة ذات شعبتين بها سائلين غير ممزوجين في حالة اتزان فأى من النسب الآتية للضغط عند النقاط 1, 2, 3, 4 تكون أكبر من الواحد الصحيح؟

$\frac{P_2}{P_4}$ Ⓐ

$\frac{P_1}{P_4}$ Ⓐ

$\frac{P_3}{P_2}$ Ⓑ

$\frac{P_1}{P_3}$ Ⓑ

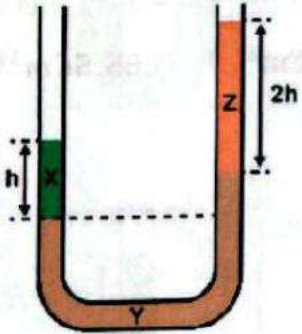
(48) أنبوبة على شكل حرف U مساحة مقطع أحد فرعيها 3 أمثال مساحة الفرع الآخر صب بها كمية من سائل فإن النسبة بين ارتفاع السائل في الفرعين يساوي

$\frac{1}{9}$ Ⓐ

$\frac{1}{1}$ Ⓑ

$\frac{3}{1}$ Ⓒ

$\frac{1}{3}$ Ⓓ



(49) الشكل يوضح اتزان 3 سوائل X, Y, Z في أنبوبة ذات شعبتين فتكون العلاقة بين كثافة هذه السوائل كالآتي

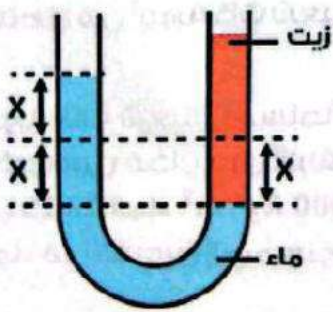
$\rho_Y < \rho_X < \rho_Z$ Ⓐ

$\rho_X < \rho_Z < \rho_Y$ Ⓐ

$\rho_X = \rho_Z < \rho_Y$ Ⓑ

$\rho_Z < \rho_X < \rho_Y$ Ⓑ

(50) إذا كان طول كل من فرعي أنبوبة ذات شعبتين 10 cm صب في أحد فرعيها ماء الي منتصفها ثم صب كمية من الزيت حتى امتلأت احدى الشعبتين تماما بالزيت فإن ارتفاع الزيت عند السطح الفاصل = (علما بان الكثافة النسبية للزيت = 2/3)

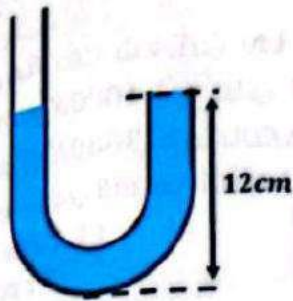


5 cm Ⓐ

3 cm Ⓐ

2.5 cm Ⓑ

7.5 cm Ⓑ



- (51) الشكل المقابل يوضح أنبوبة ذات شعبتين منتظمة المقطع مساحة مقطوعها 2 cm^2 وطول فرعها القصير 12 cm صب فيها ماء حتى وصل لحافة فرعها القصير فإذا صب في فرعها الطويل سائل كثافته 800 Kg/m^3 لا يمتزج بالماء حتى وصل ارتفاعه 12 cm فوق مستوى سطح الماء فإن حجم الماء المنسكب نتيجة صب السائل يساوي cm^3
(علماً بأن $\rho_w = 1000 \text{ Kg/m}^3$)

4.8 Ⓐ

9.6 Ⓑ

19.2 Ⓒ

28.8 Ⓓ

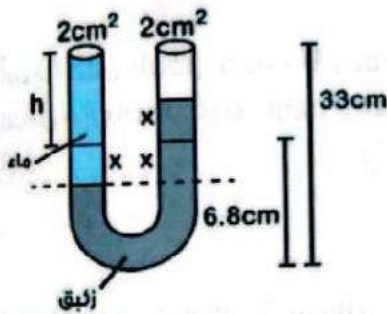
- (52) أنبوبة ذات شعبتين مساحة مقطوعها منتظمة 2 cm^2 تحتوي على كمية من الزيت كثافته 900 Kg/m^3 صب كحول في أحد الفرعين حتى انخفض مستوى الزيت 6 cm من قيمته الأصلية إذا كان ارتفاع عمود الكحول 13.5 cm فإن كتلة الكحول كجم

0.3 Ⓐ

0.45 Ⓑ

0.0216 Ⓒ

0.21 Ⓓ



- (53) أنبوبة ذات شعبتين نهايتها مفتوحتان ومساحة مقطع كل من فرعها 2 cm^2 طول كل من فرعها 33 cm تحتوي على زيت ارتفاعه 6.8 cm يكون حجم أكبر كمية من الماء يمكن أن توضع في أحد فرعها

(علماً بأن $\rho_w = 1 \text{ g/cm}^3$, $\rho_{Hg} = 13.6 \text{ g/cm}^3$)

54.4 m^3 Ⓐ

65.5 m^3 Ⓑ

54.4 cm^3 Ⓒ

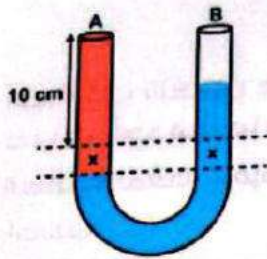
65.5 cm^3 Ⓓ

المقالي

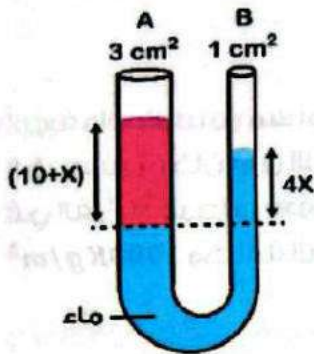
- (54) ماذا نستنتج عندما نجد أن نسبة ارتفاع عمود الماء الي ارتفاع عمود الكيروسين فوق مستوي السطح الفاصل في أنبوبة ذات شعبتين عند الاتزان تساوي 0.9؟

- (55) أنبوبة ذات شعبتين مساحة مقطوعها 2 cm^2 بها كمية من الماء صب في أحد فرعها 9 cm^3 من الكيروسين فكان فرق الارتفاع بين سطحي الماء في الفرعين 3.6 cm أحسب كثافة الكيروسين علماً بأن كثافة الماء 1000 Kg/m^3 ثم احسب حجم البنزين الذي يصب في الفرع الآخر حتي يعود سطحا الماء في الفرعين إلي مستوي واحد علماً بأن كثافة البنزين 900 kg/m^3

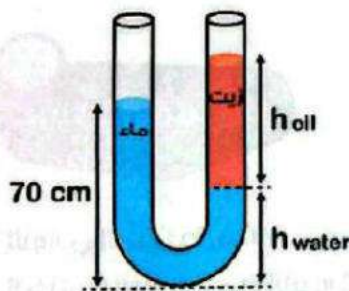
(800 Kg/m^3 , 8 cm^3)



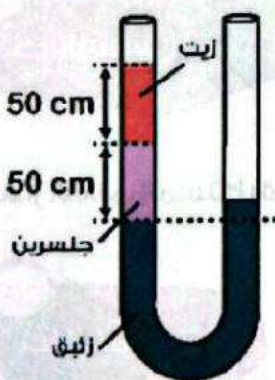
(56) في الشكل أنبوبة ذات الشعبتين ارتفاعها الراسي 20 cm مملوءة بالماء حتي منتصفها صب زيت في أحد فرعيها حتي حافتها. احسب X إذا كان $\rho_w = 10^3\text{ kg/m}^3$, $\rho_{oil} = 800\text{ Kg/m}^3$ فوق السطح الفاصل إذا علمت أن مساحة مقطع الأنبوبة 0.2 c^2
(6.67 cm, 2.66 g)



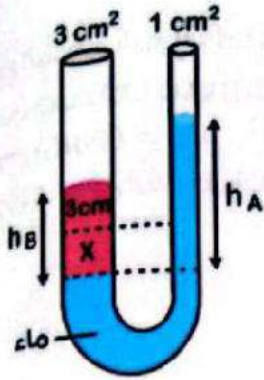
(57) أنبوبة ذات شعبتين مساحة الفرع (A) ثلاثة أمثال مساحة الفرع (B) وارتفاع السائل في الفرع (A) هو $(10 + X)$ والفرع (B) هو $(4X)$ إذا علمت أن $(g = 10\text{ m/s}^2, \frac{\rho_A}{\rho_B} = \frac{4}{5})$ بفرض أن الأطوال بالسنتيمتر. احسب (X)
(2.5 cm)



(58) ارتفاع الماء في الفرع الأيسر للأنبوبة ذات الشعبتين الموضحة بالشكل يساوي 70 cm والنسبة بين ارتفاع الزيت والماء في الفرع الأيمن $\frac{6}{1}$ احسب ارتفاع الزيت الذي كثافته النسبية 0.79
(73.17 cm)



(59) أنبوبة ذات شعبتين تحتوي على كمية من الزئبق كثافته 13600 kg/m^3 صب في أحد فرعيها جلسرين لارتفاع 50 cm كثافته 1200 Kg/m^3 ثم صب الزيت فوق الجلسرين لارتفاع 50 cm كثافته 800 Kg/m^3 أوجد:
1- ارتفاع الزئبق في الفرع الآخر فوق مستوي السطح الفاصل.
2- ارتفاع الماء اللازم صبه فوق سطح الزئبق ليصبح مستوي الزئبق متساوي في فرعي الأنبوبة.
(علماً بأن $\rho_w = 1000\text{ Kg/m}^3$)
(7.35 cm, 100 cm)



60) أنبوبة ذات شعبتين على شكل حرف U مساحه مقطعيها 3 cm^2 , 1 cm^2 صب في أحد فرعيها سائل A ثم صب سائل B في الفرع المتسع فانخفض السائل A بمقدار X فإذا علمت ان $\frac{\rho_A}{\rho_B} = \frac{5}{7}$ احسب:

1- قيمة X

2- كتلة السائل B إذا كانت $\rho_B = 1200\text{ Kg/m}^3$

(1.62cm, 16.61g)

61) أنبوبة ذات شعبتين مساحه مقطعيها 2 cm^2 بها كمية من الماء صب في أحد فرعيها 9 cm^3 من الكيروسين فكان فرق الارتفاع بين سطحي الماء في الفرعين 3.6cm احسب حجم البنزين الذي يصب في الفرع الأخر حتى يعود سطحا الماء في الفرعين الى مستوي افقي واحد علماً بأن كثافة الماء 1000 Kg/m^3 وكثافة البنزين 900 Kg/m^3

(8cm²)

مقالي الأزهر

عرف كل مما يأتي

- 1) الأواني المستطرقة.
- 2) الكثافة النسبية من الأنبوبة ذات شعبتين.

اذكر الأساس العلمي

- 1) جهاز الأواني المستطرقة.

علل لما يأتي

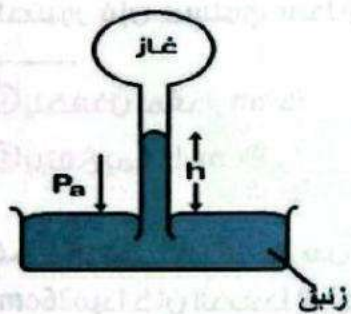
- 1) يتساوى الضغط عند جميع نقاط المستوى الأفقي الواحد في السائل المتجانس.
- 2) مستوى سطح الماء ثابتاً في المحيطات والبحار المفتوحة.
- 3) يتخذ سطح السائل في الأواني المستطرقة مستوى أفقي واحد.

- (1) عند فتح عدة أواني مختلفة الأشكال والأحجام مع بعضها البعض.
- (2) لسطح البحار المفتوحة مع بعضها البعض.
- (3) لمستوى سطح الزيت عند وضعه فوق ماء في أحد طرفي الأنبوبة ذات شعبتين بالنسبة لمستوى سطح الماء.
- (4) وضع سائلين مثل الماء والكحول في الأنبوبة لتعيين الكثافة النسبية للكحول.

تابع تطبيقات
على الضغط

(62) وجود كمية من الهواء في الحيز الموجود فوق سطح الزئبق داخل أنبوبة يتسبب في انخفاض مستوى سطح الزئبق داخل الأنبوبة لان الهواء يقوم

- ① بتبريد الزئبق فينكمش
- ② بتسخين الزئبق فيتمدد
- ③ بمنع تبخر الزئبق في الأنبوبة
- ④ بالضغط على سطح الزئبق في الأنبوبة



(63) في الشكل المقابل إذا كان فرق الضغط بين ضغط الغاز داخل المستودع والضغط الجوي 40 cm Hg فيكون ارتفاع عمود الزئبق (h) هو

(علما بأن: $P_0 = 76 \text{ cm Hg}$)

- ① 36 cm
- ② 40 cm
- ③ 76 cm
- ④ 116 cm

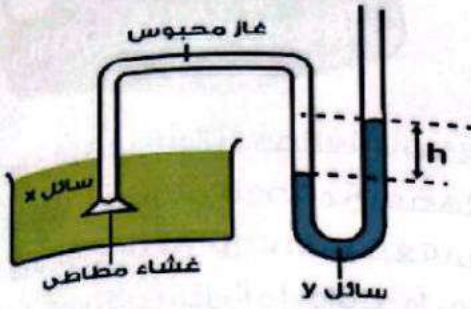


(64) من الشكل المقابل: إذا علمت أن الضغط الجوي 76 cm Hg فإن ضغط الغاز داخل المستودع يساوي

- ① 56 cm Hg
- ② 68 cm Hg
- ③ 84 cm Hg
- ④ 96 cm Hg

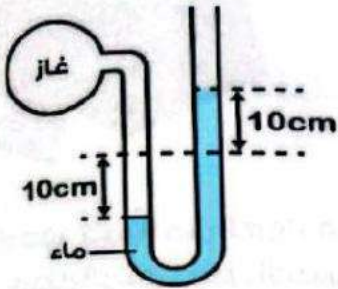
(65) مانونتر زئبقي يتصل بمستودع غاز معزول حراريا بحيث كان ضغط الغاز المحبوس به أكبر من الضغط الجوي عند سطح الأرض فإذا نقلنا المانونتر الي سطح برج فإن فرق الارتفاع بين سطحي الزئبق في فرعي المانونتر

- ① يتلاشى
- ② يزداد
- ③ يقل
- ④ لا يتغير



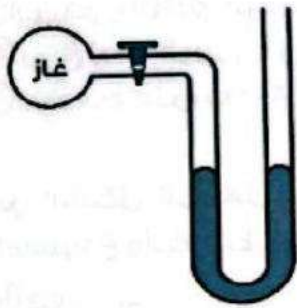
(66) في الشكل المقابل مانومتر متصل بقمع صغير تغطي فوهته بغشاء مطاطي مغمور عند عمق معين في سائل (X) داخل إناء فإن الفرق بين ارتفاعي السائل (Y) بفرعي المانومتر (h) يزداد عند

- ① زيادة مساحة مقطع الغشاء المطاطي
- ② زيادة مساحة مقطع أنبوبة المانومتر
- ③ استبدال السائل (X) في الإناء باخر كثافته أكبر
- ④ استبدال السائل (Y) في المانومتر باخر كثافته أكبر



(67) الشكل المقابل يوضح مانومتر مائي يستخدم لقياس ضغط غاز داخل مستودع فإن ضغط الغاز يكون مساوي لضغط عمود من الماء ارتفاعه

- ① 10 cm
- ② 20 cm
- ③ 1030 cm
- ④ 1040 cm

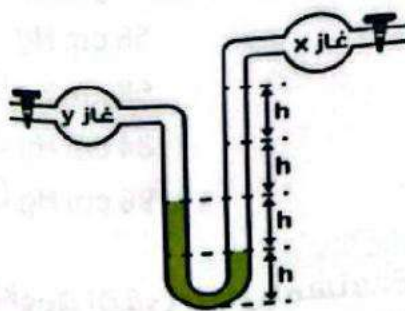


(68) الشكل المقابل يوضح مانومتر زئبقي منتظم المقطع يتصل أحد فرعيه بمستودع مزود بصنبور مغلق ويحتوي على غاز محبوس ضغطه 60 cm Hg فإذا كان الضغط الجوي 76 cm Hg وتم فتح الصنبور فإن مستوي سطح الزئبق في الفرع الخالص للمانومتر

- ① ينخفض بمقدار 16 cm
- ② ينخفض بمقدار 8 cm
- ③ يرتفع بمقدار 8 cm
- ④ يرتفع بمقدار 16 cm

(69) في مانومتر كان الزئبق في الفرع الخالص أعلي من سطح الزئبق في الفرع المتصل بالمستودع بمقدار 36 cm فإذا كان الضغط الجوي 76 cm Hg فيكون ضغط الغاز المحبوس

- ① 100 cm Hg
- ② 1.47 atm
- ③ 1 atm
- ④ 76 cm Hg



(70) الشكل المقابل يوضح مانومتر يحتوي على سائل كثافته ρ ويتصل كل فرع من فرعيه بمستوي يحتوي على غاز مختلف (Y, X) فإن ضغط الغاز (X) مقارنة بضغط الغاز (Y)

- ① أكبر بمقدار pgh
- ② أقل بمقدار pgh
- ③ أكبر بمقدار $3pgh$
- ④ أقل بمقدار $3pgh$



(71) تطلق طائرة على ارتفاع 3400m من سطح البحر فإذا كان متوسط كثافة الهواء خلال هذا الارتفاع 1.3 kg/m^3 وكثافة الزئبق 13600 kg/m^3 والضغط الجوي عند سطح البحر 76 cm Hg فإن الضغط الجوي خارج الطائرة عند ذلك الارتفاع يساوي

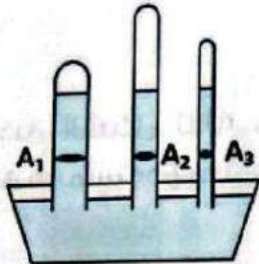
52.5 cm Hg Ⓐ

50.2 cm Hg Ⓑ

43.5 cm Hg Ⓒ

40.2 cm Hg Ⓓ

(72) استخدمه لقياس الضغط الجوي 3 أنابيب مختلفة في مساحة المقطع والطول أي منهم يصلح لقياس الضغط الجوي



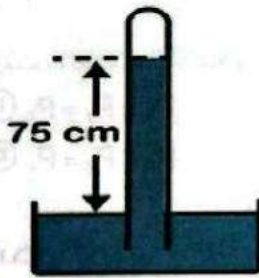
Ⓐ الأنبوبة ذات المساحة A_1

Ⓑ الأنبوبة ذات المساحة A_2

Ⓒ الأنبوبة ذات المساحة A_3

Ⓓ جميع الأنابيب تصلح

(73) في تجربة لتعيين قيمة الضغط الجوي باستخدام البارومتر كان ارتفاع الزئبق كما بالشكل أي من الاجراءات التالية يجب عملها حتى ينخفض ارتفاع الزئبق في الأنبوبة



Ⓐ استخدام أنبوبة أطول

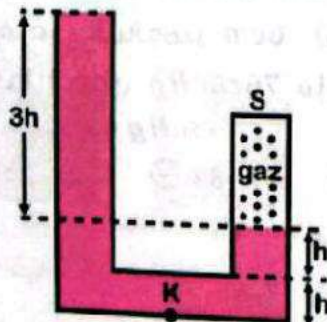
Ⓑ استخدام أنبوبة أكثر سمكا

Ⓒ استخدام أنبوبة أقل سمكا

Ⓓ نقل البارومتر لارتفاع أعلي

(74) عند ملء إطار السيارة بالهواء تحت ضغط عالي يكون

مساحة التماس بين الإطار والطريق	سخونة الإطار
Ⓐ كبيره	صغيره
Ⓑ كبيره	كبيره
Ⓒ صغيره	صغيره
Ⓓ صغيره	كبيره



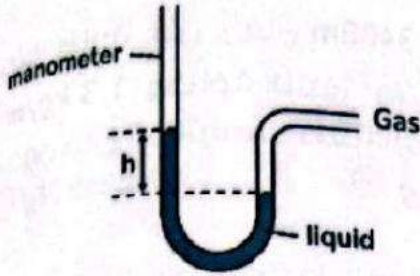
(75) إذا كان ضغط السائل المعرض للهواء الجوي عند النقطة k = ضغط الغاز $= 5p$ فيكون الضغط الجوي

Ⓐ $\frac{2p}{3}$

Ⓑ $3p$

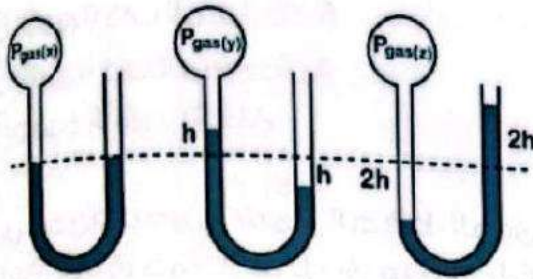
Ⓒ $2p$

Ⓓ p



76) الشكل يمثل مالمومتر، أي التغيرات الآتية يؤدي الي زيادة قيمة h

- ① استخدم سائل أقل كثافة
- ② استخدم سائل أكبر كثافة
- ③ استخدم أنبوبة مساحتها أقل
- ④ استخدم أنبوبة مساحتها أكبر



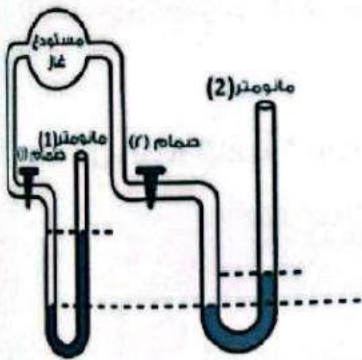
77) يوضح الشكل ثلاثة مانومترات متماثلة يتصل كلا منهم بمستودع يحتوي علي غاز مختلف X, Y, Z فإن

1- الغاز الذي ضغطه يعادل الضغط الجوي هو

- ① الغاز X
- ② الغاز Y
- ③ الغاز Z

2- الترتيب الصحيح لضغوط الغازات المحصورة هو

- ① $P_x = P_y = P_z$
- ② $P_x > P_y = P_z$
- ③ $P_x > P_y > P_z$
- ④ $P_x < P_y = P_z$

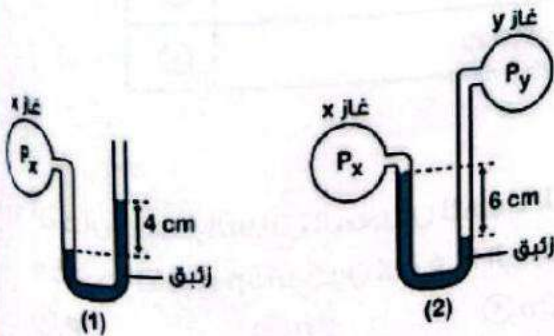


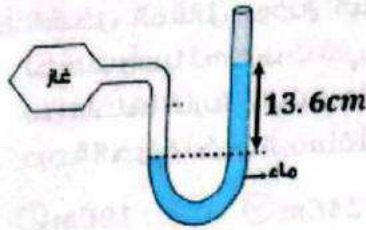
78) الشكل المقابل: يبين مانومتريين متصلين بمستودع غاز إذا كان المانومتريان يختلفان في نصف قطر كل منهما ويحتويان على سائلين مختلفين أي من الاسباب الآتية يرجع إليه اختلاف ارتفاع السائل في المانومتريين عند فتح الصمامين؟

- ① نصف قطر أنبوبة المانومتر (1) أقل من نصف قطر أنبوبة المانومتر (2)
- ② كثافة السائل في المانومتر (1) أكبر من كثافة السائل في المانومتر (2)
- ③ كثافة السائل في المانومتر (1) أقل من كثافة السائل في المانومتر (2)
- ④ ضغط الغاز في المانومتر (1) أقل من ضغط الغاز في المانومتر (2)

79) وصل مستودع غاز (X) بمانومتر زئبقي فكان ارتفاع الزئبق في الفرع الخالص أعلي منه في الفرع المتصل بالمستودع بمقدار 4 cm (شكل 1) ثم وصل مستودع اخر به غاز (Y) بالفرع الخالص للمانومتر فكان الفرق بين سطحي الزئبق في فرعي المانومتر 6 cm (كما بالشكل 2) فإذا كان الضغط الجوي 76 cm Hg فإن ضغط الغاز (Y) يساوي بوحدة cmHg

- ① 80
- ② 84
- ③ 86
- ④ 70





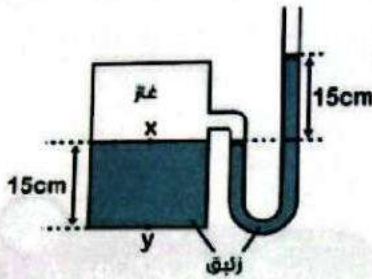
(80) في الشكل المقابل مستودع غاز متصل بمانومتر مائي فإذا كان الضغط الجوي في هذا المكان 75 cm Hg فإن ضغط الغاز المحبوس يساوي باسكال
(علماً بأن $g = 9.8 \text{ m/s}^2$, $\rho_{Hg} = 13600 \text{ Kg/m}^3$, $\rho_w = 1000 \text{ Kg/m}^3$)

$1.0212 \times 10^5 \text{ د}$

$1.0129 \times 10^5 \text{ ب}$

$1.0293 \times 10^5 \text{ ح}$

$1.0254 \times 10^5 \text{ ز}$



(81) الشكل المقابل يوضح مانومتر زئبقي متصل بمستودع به غاز وكمية من الزئبق، احسب الضغط عند النقطتين x, y بوحدة cmHg
(علماً بأن: الضغط الجوي 76 cm Hg)

(82) الشكل المقابل يوضح بارومتر زئبقي استخدمه لتعيين الضغط الجوي فوجد 75 cmHg ، فإن الضغط عند النقطة x يساوي

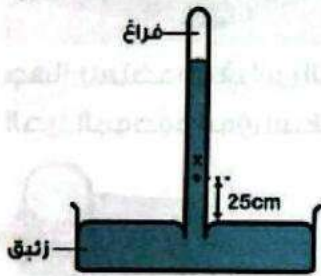
(علماً بأن: $\rho_{\text{زئبق}} = 13600 \text{ kg/m}^3$, $g = 9.8 \text{ m/s}^2$)

$66.64 \times 10^5 \text{ Pa د}$

$66.64 \times 10^3 \text{ Pa ب}$

$33.32 \times 10^5 \text{ Pa ح}$

$33.32 \times 10^3 \text{ Pa ز}$



(83) الشكل المقابل يوضح أنبوبة شعيرية منتظمة المقطع بها خيط زئبق يحبس كمية من الهواء، فإذا وضعت الأنبوبة رأسية وفتحتها لأسفل مع ثبوت درجة الحرارة يصبح طول عمود الهواء المحبوس

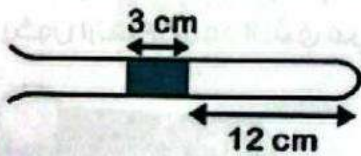
(علماً بأن: $P_a = 76 \text{ cmHg}$)

15.6 cm د

16.6 cm ب

11.5 cm ح

12.5 cm ز



(84) إذا رفعت الأنبوبة في الشكل (1) لأعلى حتى أصبح ارتفاع الزئبق فيها 38 cm كما في الشكل (2)، يكون ارتفاع الأنبوبة فوق سطح الزئبق هو

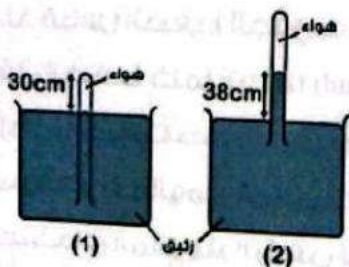
(علماً بأن: $P = 76 \text{ cmHg}$)

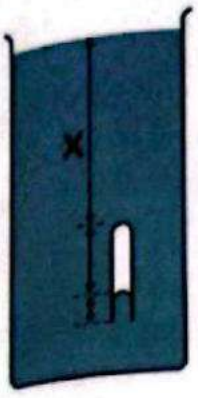
60 cm د

38 cm ب

98 cm ح

80 cm ز





85) الشكل المقابل يوضح أنبوبة منتظمة المقطع طولها 15cm لكست رأسيا ثم غمرت في حوض به زيتيق مع عدم تسرب أي هواء من داخلها فارتفع الزيتيق داخل الأنبوبة بمقدار 5cm ، فبفرض ثبوت درجة الحرارة تكون المسافة X هي.....

- 24cm Ⓐ 20cm Ⓐ
38cm Ⓑ 28cm Ⓑ

مقالى الأزهر

اكتب المصطلح العلمى

- 1) جهاز يستخدم لقياس الضغط الجوى.
- 2) الحيز الموجود فوق سطح الزيتيق فى أنبوبة البارومتر الزيتيقي.

متى؟

- 1) يختفى فراغ تورشيلي فى أنبوبة البارومتر الزيتيقي؟
- 2) يكون ارتفاع عمود الزيتيق فى أنبوبة بارومترية لا يعبر عن الضغط الجوى؟

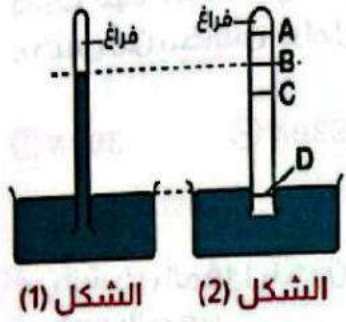
علل لما يأتى

- 1) لا يشعر الإنسان بالضغط الجوى.
- 2) لا يتأثر ارتفاع الزيتيق داخل البارومتر بمساحة مقطع الأنبوبة.
- 3) عند قياس الضغط الجوى بواسطة البارومتر الزيتيقي لا بد من وجود فراغ تورشيلي.
- 4) يقل الضغط كلما اتجهنا راسيا لأعلى فوق مستوي سطح البحر.
- 5) تزداد احتمالات حدوث نزيف من الأنف عند التواجد على ارتفاعات شاهقة.
- 6) استخدام المانومتر المائى بدلا من المانومتر الزيتيقي لقياس فرق ضغط صغير.
- 7) استخدام المانومتر الزيتيقي لقياس فرق ضغط كبير.
- 8) قد يستخدم الماء فى المانومتر، ولكن لا يستخدم فى البارومتر.

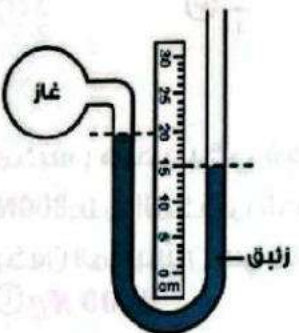
- (1) الضغط الانقباضي = 120 تور
- (2) الضغط الانبساطي = 80 تور
- (3) ضغط الدم للشخص 120/80

المسائل

- (1) الشكلان المقابلان يوضحان بارومتريين زئبقيين متجاورين إذا كان قطر الانبوبة البارومترية في (الشكل 1) أقل من قطر الانبوبة البارومترية في (الشكل 2) فما مستوى في الشكل 2 يمثل مستوى سطح الزئبق؟ فسر إجابتك



- (2) الشكل المقابل يوضح غاز محبوس في مانومتر زئبقي:
 - 1- أوجد الفرق بين ارتفاعي سطحي الزئبق.
 - 2- ما الذي يشير إليه الفرق بين ارتفاعي سطحي الزئبق؟
 - 3- هل ضغط الغاز المحبوس أكبر من الضغط الجوي؟ ولماذا؟
 - 4- كم يكون ارتفاع عمود الزئبق الذي يتساوى ضغطه مع ضغط الغاز المحبوس؟ (علماً بأن: $P_0 = 76 \text{ cm Hg}$)



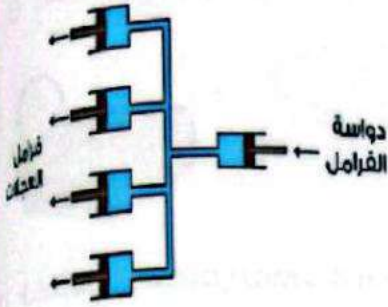
- (3) مانومتر يحتوي على زئبق متصل بمستودع به هواء محبوس فإذا كان فرق الارتفاع بين سطحي الزئبق هو 10 سم. فاحسب فرق الضغط والضغط المطلق للهواء المحبوس مقدراً بوحدة البار (علماً بأن الضغط الجوي يعادل $1.013 \times 10^5 \text{ N/m}^2$, $g = 9.8 \text{ m/s}^2$, كثافة الزئبق $= 13600 \text{ kg/m}^3$)



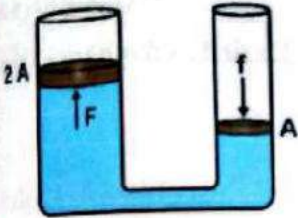
قاعدة
باسكال

(86) أي من المواد التالية تنطبق عليها قاعدة باسكال اذا كانت تملأ حيز مغلق؟
 ① الزيت ② الرمل ③ الهيدروجين ④ براده الحديد

(87) الشكل المقابل يمثل نظام الفرامل الهيدروليكية في سيارة فإذا كانت مساحة مقطع المكبس المتصل بدواسة الفرامل 8cm^2 ومساحة مقطع كل مكبس من مكابس فرامل العجلات 12cm^2 وأثرت قوة 800N علي دواسة الفرامل، فإن القوة المؤثرة على كل مكبس من مكابس فرامل العجلات تساوي



- ① 300N ② 530N ③ 1200N ④ 4800N



(88) في الشكل المقابل تكون نسبة الضغط عند المكبس الكبير الي الضغط عند المكبس الصغير

- ① $\frac{1}{2}$ ② $\frac{1}{1}$ ③ $\frac{2}{1}$ ④ لا يمكن تحديدها

(89) مكبس هيدروليكي قطرا مكبسيه الصغير والكبير 10 cm , 100 cm على الترتيب فإذا أثرت قوة مقدارها 800N علي المكبس الصغير فإن أكبر كتلة يمكن رفعها بواسطة المكبس الكبير بتأثير تلك القوة بحيث يكون المكبران في مستوي افقي واحد تساوي

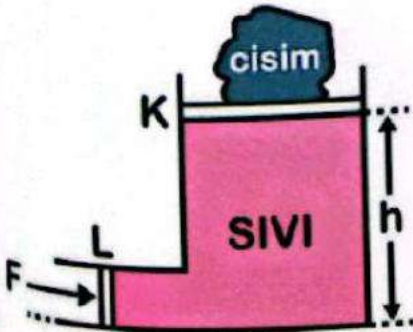
- ① 4000 Kg ② 8000 Kg ③ 10 ton ④ 800 Kg

(90) يقف عمرو علي المكبس الكبير لمكبس هيدروليكي وحدث الاتزان عندما وضعت كتلة مقدارها 4 كجم علي المكبس الصغير وعندما يرفع عمرو إحدى قدميه من علي المكبس فعند الاتزان تكون الكتلة علي المكبس الصغير كجم

- ① 8 ② 4 ③ 2 ④ 6

(91) في الشكل المقابل يتم اغلاق الاناء بواسطة مكبران عديمي الاحتكاك K , L والمكبس L يتم تثبيته بقوة افقيه F اي مما يلي يؤثر علي مقدار القوة F

- ① وزن الجسم الموضوع فوق المكبس K
 ② كثافة السائل
 ③ ارتفاع السائل
 ④ جميع ما سبق

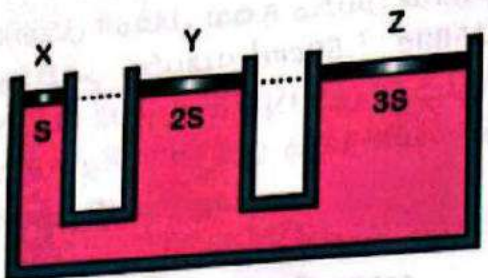




92) الشكل يوضح مكبس مائي وكانت مساحات مقاطع الأنابيب:

$$A_z = 3s, A_y = 2s, A_x = s$$

وكانت كتلة $X = m$ فتكون كتلة Y و Z



الاختيارات	كتلة (Y)	كتلة (Z)
①	M	m
②	2m	2m
③	2m	3m
④	3m	2m

93) يتصل أنبوب طويل وضيق ببرميل محكم الغلق ومملوء بالماء تماماً، يتم إضافة كميات من الماء في الأنبوب الي ان انفجر البرميل، فيكون سبب انفجار البرميل

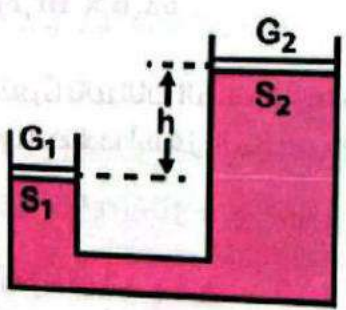
- ① الضغط المطبق ينتقل بتمامه الي جميع اجزاء السائل
- ② تنقل السوائل القوة المطبقة ليها في جميع الاتجاهات
- ③ الضغط يتناسب طرديا مع العمق
- ④ جميع ما سبق

94) عندما يكون المكبس كفاءته 100% فهذا يعني أنه

- ① خالي من الفقاعات
- ② عديم الاحتكاك
- ③ مثالي
- ④ جميع ما سبق

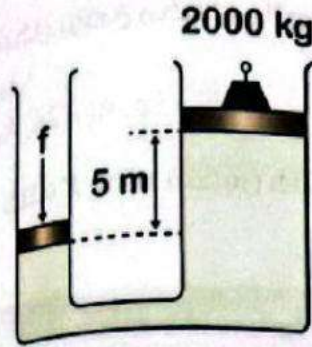
95) عندما يحتوي سائل المكبس على فقاعات هوائية فإن النسبة بين الضغط على المكبس الكبير الي الضغط على المكبس الصغير = الواحد الصحيح

- ① أكبر من
- ② أقل من
- ③ تساوي الواحد
- ④ لا توجد إجابة صحيحة



96) في الشكل الموضح يكون المكبس ذو الوزن G_2 في حالة اتزان على مسافة h من المكبس ذو الوزن G_1 فيكون سبب الاتزان بهذا الشكل هو

- ① $G_1 > G_2$
- ② $S_1 > S_2$
- ③ $\frac{G_1}{S_1} > \frac{G_2}{S_2}$
- ④ لا توجد إجابة صحيحة



97) الشكل المقابل يوضح مكبس هيدروليكي متزن مساحتي مقطعي مكبسيه $2,50 \text{ cm}^2$ و 2500 cm^2 ويملا المكبس زيت كثافته النسبية 0.85 إذا كان المكبس الكبير يحمل جسم كتلته 2000 Kg فإن مقدار القوة المؤثرة على المكبس الصغير (f) يساوي.....
(علماً بأن $\rho_{\text{ماء}} = 1000 \text{ Kg/m}^3$, $g = 10 \text{ m/s}^2$)

612.5N Ⓐ

400N Ⓐ

1225 N Ⓐ

800N Ⓔ

98) في المكبس الهيدروليكي النسبة بين قطري المكبسين $\frac{6}{1}$ فإن الفائدة الآلية تساوي.....
Ⓐ $\frac{1}{6}$ Ⓑ $\frac{1}{36}$ Ⓒ $\frac{6}{1}$ Ⓓ $\frac{36}{1}$

99) النسبة بين سرعة حركة المكبس الكبير إلى سرعة حركة المكبس الصغير في الرافعة الهيدروليكية.....الواحد الصحيح
Ⓐ أكبر من Ⓑ أقل من Ⓒ تساوي Ⓓ لا يمكن تحديد الإجابة

100) آلة الرفع الهيدروليكي في محطة غسيل سيارات كان نصف قطر المكبس الكبير 10 cm ونصف قطر المكبس الصغير 1 cm فإذا أثرت قوة 200 N على المكبس الصغير أوجد:
(علماً بأن $g = 10 \text{ m/s}^2$, $\pi = 3.14$)

1- أكبر كتلة يمكن رفعها.....

2000Kg Ⓐ

200Kg Ⓐ

$2 \times 10^5 \text{ Kg}$ Ⓒ

20000Kg Ⓔ

2- الضغط اللازم لرفع هذه الكتلة.....

$6.36 \times 10^5 \text{ Pa}$ Ⓐ

$6.36 \times 10^6 \text{ Pa}$ Ⓑ

$6.36 \times 10^7 \text{ Pa}$ Ⓒ

$63.6 \times 10^5 \text{ Pa}$ Ⓓ

101) مستعيناً بالبيانات المسجلة على المكبس الهيدروليكي المقابل يكون الضغط أسفل المكبس الصغير مباشرة هو.....

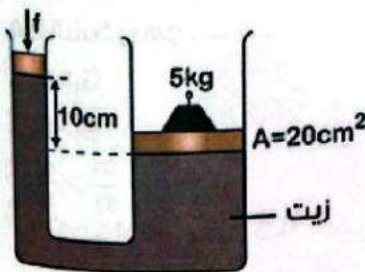
(علماً بأن: $\rho_{\text{زيت}} = 800 \text{ Kg/m}^3$, $g = 10 \text{ m/s}^2$)

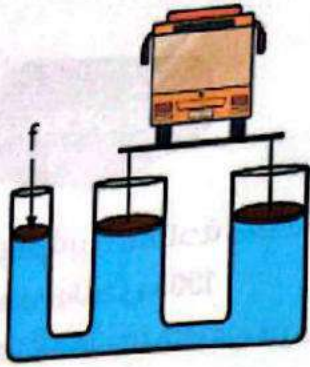
$2.42 \times 10^4 \text{ N/m}^2$ Ⓐ

$2.6 \times 10^4 \text{ N/m}^2$ Ⓑ

$1.02 \times 10^3 \text{ N/m}^2$ Ⓒ

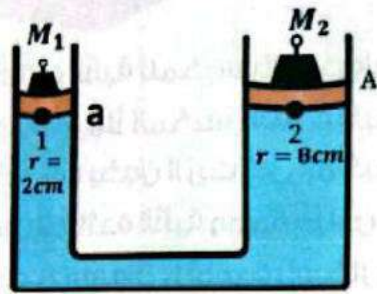
$1.48 \times 10^3 \text{ N/m}^2$ Ⓓ





(102) الشكل المقابل يوضح مكبسان يستخدمان لرفع اتوبيس كتلته 3 ton مساحة مقطع كل منهما 0.1 m^2 متصلين بمكبس ثالث تؤثر عليه قوة مقدارها 200 N فإذا كانت المكابس الثلاثة متزنة في مستوى أفقي واحد فإن مساحة مقطع المكبس الثالث تساوي ($g = 10 \text{ m/s}^2$)

- $6.65 \times 10^{-4} \text{ m}^2$ Ⓐ $3.325 \times 10^{-4} \text{ m}^2$ Ⓐ
 $2.66 \times 10^{-3} \text{ m}^2$ Ⓑ $1.33 \times 10^{-3} \text{ m}^2$ Ⓒ



(103) مكبس هيدروليكي متزن في الشكل المقابل إذا كانت عجلة السقوط الحر ($g = 10 \text{ m/s}^2$) فأى العلاقات التالية تكون مناسبة؟

- $M_2 = 6M_1$ Ⓐ $M_2 = 8M_1$ Ⓐ
 $M_2 = 10M_1$ Ⓑ $M_2 = 16M_1$ Ⓒ

المقالي

(104) إذا علمت ان الفائدة الآلية لمكبس هيدروليكي يساوي 100 احسب:

- 1- أكبر كتلة يمكن رفعها بواسطة المكبس الكبير إذا أثرت على المكبس الصغير كتلة مقدارها 1 Kg .
 - 2- إزاحة المكبس الصغير إذا كانت إزاحة المكبس الكبير 0.2 cm .
 - 3- قطر المكبس الكبير إذا كان قطر المكبس الصغير 1.5 cm .
- (100Kg, 20cm, 15cm)

(105) مكبس هيدروليكي مثالي مساحة مقطع مكبسه الكبير أربعة أمثال مساحة مقطع مكبسه الصغير، فإذا كان المكبسان متزنین في مستوى أفقي واحد وتحرك مكبسه الصغير مسافة 0.1 m تحت تأثير قوة مقدارها 400 N احسب المسافة التي يتحركها المكبس الكبير.



المراجعة النهائية

مقالى الأهر

ما معنى أن؟

- (1) النسبة بين مساحة مقطع المكبس الكبر الى مساحة مقطع المكبس الصغىر فى المكبس الهىءرولىكى = 100
- (2) الفائدة الآلية لمكبس هىءرولىكى = 10.

علل لما يأتى

- (1) الفائدة الآلية للمكبس الهىءرولىكى دائما أكبر من الواحد الصءىء.
- (2) ىجب أن ىملأ المكبس الهىءرولىكى بالسائل تماما دون أى فقاعات غازية.
- ىراعى أن ىكون الزيت فى المكبس الهىءرولىكى خالیا من الفقاعات الهوائية.
- (3) لیس للفائدة الآلية وحدة قىاس.
- (4) تخضع السوائل لقاعدة باسكال بىنما لا تخضع الغازات لها.
- (5) لا ىستخدم المكبس الهىءرولىكى لمضاعفة الطاقة.
- (6) لا تصل كفاءة المكبس الهىءرولىكى 100%
- (7) ىستطیع المكبس الهىءرولىكى رفع ائقال كبرى بوضع ائقال صغىرة على مكبسه الصغىر.
- (8) القوة الناتجة على المكبس الكبر الهىءرولىكى أكبر من القوة المؤثرة على المكبس الصغىر.
- (9) عند زیادة الضغط على مكبس فى إناء مملوء بسائل لا ىتحرك هذا المكبس لأسفل.

(1) عينة من غاز حجمها Vol وضغطها $2atm$ ، إذا قل حجمها إلى 25% من حجمها الأصلي مع ثبوت درجة الحرارة فإن ضغط العينة يصبح.....

8atm Ⓐ

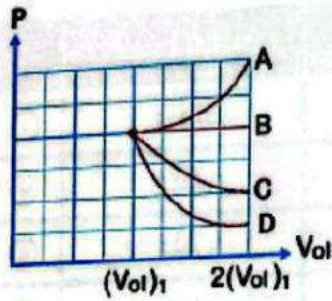
4atm Ⓔ

2.67atm Ⓢ

2atm ⓐ



(1)



(2)

(2) في الشكل (1) كمية من غاز محبوس داخل إناء أسطوانى مزود بمكبس حر الحركة، فإذا كان ضغط وحجم الغاز P_1 ، $(Vol)_1$ على الترتيب وسحب المكبس لأعلى ببطء شديد حتى أصبح حجم الغاز $2(Vol)_1$ ، فأي من المنحنيات في الشكل (2) يمثل العلاقة بين حجم وضغط الغاز؟

B Ⓢ

A ⓐ

D Ⓢ

C Ⓢ

(3) غواص على عمق قريب من سطح الماء يحمل أسطوانة غوص سعتها 8 liter تحتوي على كمية من الهواء تحت ضغط يساوي 200 مرة قدر الضغط الجوي المعتاد، فإذا كان الغواص يصل إليه الهواء تحت الضغط الجوي المعتاد بواسطة صمام بمعدل 16 litre في الدقيقة، فإنه بفرض ثبوت درجة حرارة الهواء:

1- يكون أقصى زمن يستطيع فيه الغواص أن يتنفس تحت الماء مستخدماً الأسطوانة هو.....

50 min Ⓐ

100 min Ⓔ

125 min Ⓢ

150 min ⓐ

2- يزداد حجم فقاعات الهواء الناتجة من تنفس الغواص أثناء صعودها إلى سطح الماء بسبب.....

Ⓢ نقص ضغط الماء على الفقاعة

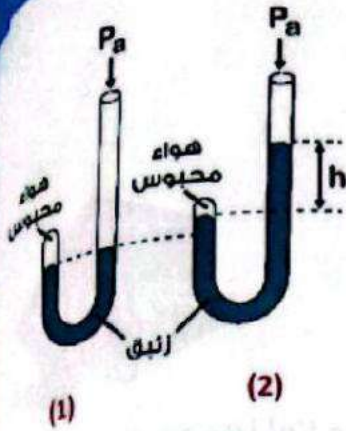
ⓐ نقص كتلة الهواء داخل الفقاعة

Ⓐ زيادة ضغط الماء على الفقاعة

Ⓢ زيادة كتلة الهواء داخل الفقاعة



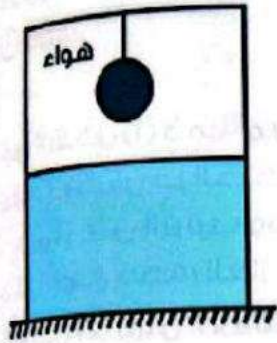
(4) الشكل (1) يوضح أنبوبة ذات شعبتين بها زيت يقبس كمية من الهواء حجمها 3 cm^3 ، صُبت كمية من الزيت في الفراغ الخالص للأنبوبة حتى أصبح حجم الهواء المحبوس 1.5 cm^3 كما بالشكل (2)، فإن فرق ارتفاعي سطحي الزيت في الفرعين (h) يساوي.....
(يفرض ثبوت درجة الحرارة، $P_a = 760 \text{ mmHg}$)



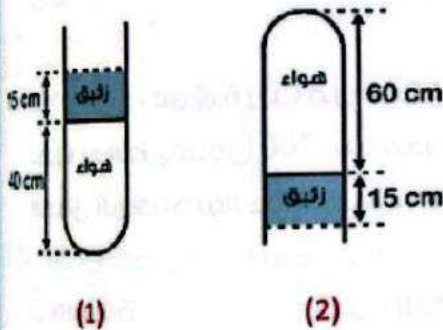
- 76 cm Ⓐ 70 cm Ⓐ
152 cm Ⓑ 79 cm Ⓒ

(5) كرة حديدية معلقة بخيط، إذا انقطع الخيط ما التغير الذي يطرأ على ضغط السائل وضغط الغاز؟

ضغط الغاز	ضغط السائل	
يزداد	يزداد	Ⓐ
يقل	يقل	Ⓑ
لا يتغير	يقل	Ⓒ
لا يتغير	يزداد	Ⓓ



(6) أنبوبة شعيرية منتظمة المقطع ومفتوحة عند أحد طرفيها بها خيط من الزيت طوله 15 سم وضعت رأسياً وفتحتها لأعلى فكان طول عمود الهواء المحبوس بها 40 سم، وعندما وضعت رأسية وفتحتها لأسفل كان طول عمود الهواء المحبوس 60 سم فتكون قيمة الضغط الجوي.....سم زيت.

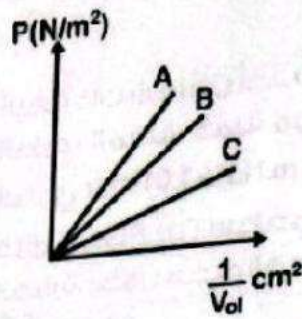


- 75 Ⓐ 70 Ⓐ
74 Ⓑ 76 Ⓒ

(7) إذا نكست أسطوانة فارغة رأسياً في الماء حتى ارتفع الماء بداخلها إلى منتصفها فإن:

- Ⓐ الماء يرتفع داخل الزجاجاة حتى يتساوى مع سطح الماء خارجها
Ⓑ ضغط الهواء داخل الزجاجاة يتضاعف
Ⓒ ضغط الهواء عند سطح الماء داخل الزجاجاة يكون أكبر من ضغط الهواء عند سطح الماء خارجها





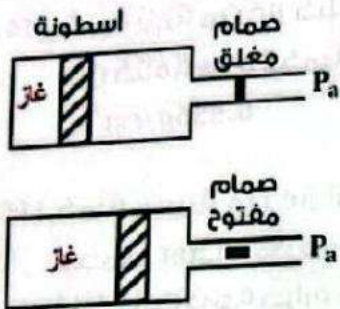
8) في الشكل المقابل: يمثل العلاقة بين الضغط (P) ومقلوب الحجم ($\frac{1}{V_{ol}}$)
لثلاث غازات مختلفة (A)، (B)، (C) كل منها موضوع في إناء مزود بمكبس
فإن العلاقة بين حجم الغازات تحت الضغط الجوي المعتاد

① $(V_{ol})_A > (V_{ol})_B > (V_{ol})_C$

② $(V_{ol})_A < (V_{ol})_B < (V_{ol})_C$

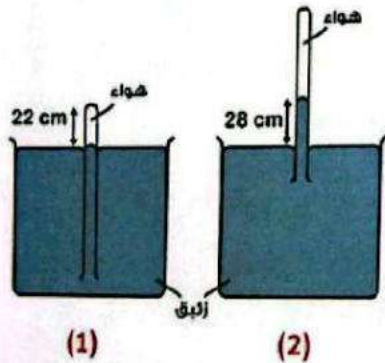
③ $(V_{ol})_A = (V_{ol})_B = (V_{ol})_C$

④ $(V_{ol})_A > (V_{ol})_C > (V_{ol})_B$



9) أسطوانة تحتوي على صمام وبها كتلة غاز X محصورة بواسطة مكبس
يتحرك بسهولة في اتجاه الصمام أو في الاتجاه الآخر كما بالشكل، عندما
يفتح الصمام يتحرك المكبس قليلا إلى جهة اليمين اتجاه الصمام إذا علمت
أن الضغط الجوي (P_a) اختر صف من صفوف الجدول التالي لوصف ضغط
الغاز:

ضغط الغاز قبل فتح الصمام	ضغط الغاز بعد فتح الصمام	
أقل من P_a	أقل من P_a	①
مساويا P_a	أكثر من P_a	②
أكثر من P_a	مساويا P_a	③
أقل من P_a	أكثر من P_a	④



10) إذا تم رفع الأنبوبة في بارومتر (1) حتى أصبح ارتفاع الزئبق فيها 28cm
كما موضح في بارومتر (2) فيكون ارتفاع الأنبوبة فوق مستوى سطح
الزئبق في الإناء علما بأن ($P_a = 76cmHg$)

22cm ①

15cm ②

62.8cm ③

34.8cm ④

11) صعدت فقاعة هوائية من قاع بحيرة إلى سطحها حتى زاد حجمها إلى 3 أمثال حجمها قبل الصعود
وبفرض ثبوت درجة الحرارة فإن عمق البحيرة تقريبا
علما بأن ($P_a = 1.013 \times 10^5 Pa$, $g = 9.8m/s^2$, $\rho_w = 1030 Kg/m^3$)

35.1m ①

30.1m ②

20.1m ③

0.2m ④

12) خزان مكعب الشكل طول ضلعه 2L، يحتوي على كمية معينة من غاز وكان ضغطه P فعند ضخ الكمية
كلها لخزان آخر فارغ مكعب الشكل طول ضلعه $\frac{1}{2}L$ عند درجة حرارة ثابتة فيصبح ضغط الغاز
32P ① 64P ② 16P ③ 4P ④



13) أنبوبة ذات شعبتين أحد فرعيها مغلق، بها كمية من الزئبق حيث تحبس في الطرف المغلق كمية من غاز محبوس حجمها 15cm^3 ، فإذا كان الضغط الجوي 1.013bar فإذا تم صب كمية من الزئبق في الفرع الخالص حتى أصبح فرق الارتفاع بين سطحي الزئبق في الفرعين 250mm وبفرض ثبوت درجة الحرارة، يكون حجم الهواء المحبوس في الفرع المغلق

- ☐ 135 cm^3 ☐ 13.5 cm^3
☐ 91.5 cm^3 ☐ 0.915 cm^3

14) كمية ثابتة من غاز كتلته 45g وحجمه 0.05cm^3 عند ضغط 760mmHg ودرجة حرارة الصفر سيليزيوس فإن كثافة هذه الكمية عند نفس درجة الحرارة، ولكن عند ضغط 470mmHg تصبح

- ☐ 774.3 g/cm^3 ☐ 0.774 g/cm^3 ☐ 556.5 g/cm^3 ☐ 0.556 g/cm^3

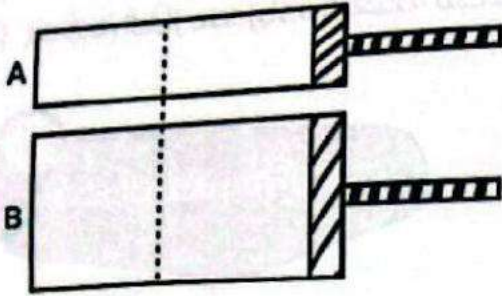
15) كمية معينة من غاز الهيليوم حجمها 12Liter تحت ضغط 15cmHg وكمية أخرى من غاز الأكسجين حجمها 15Liter وضغطها 80cmHg تم ضخها في إناء مغلق ومفرغ من الهواء حيث كانت سعته 3Liter فإذا كانت درجة حرارة كلا منهما قبل الخلط متساوية وتساوي درجة حرارة الخليط فيكون ضغط الخليط

- ☐ 140 cmHg ☐ 250 cmHg ☐ 460 cmHg ☐ 1380 cmHg

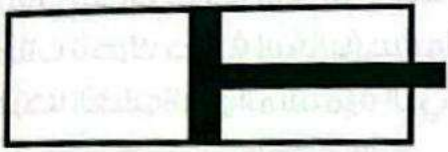
16) كمية من غاز حجمها Vol تحت ضغط 4bar فإذا زاد الضغط المؤثر عليها وقل حجمها بمقدار 25% من حجمها الأصلي مع ثبوت درجة الحرارة، فيكون ضغط الغاز في هذه الحالة

- ☐ 8760 torr ☐ 3998.8 torr ☐ 5.33 torr ☐ 1.013 torr

المقالي



(١٧) في الشكل المقابل أسطوانتان A, B قطراهما 1cm , 3cm وكانت كل أسطوانة تحتوي على مكبس عديم الاحتكاك وضغط الهواء داخل كل منهما 76cmHg فإذا تحرك المكبس في كل أسطوانة إلى نصف طولها ما هي النسبة بين ضغط الهواء في الأسطوانة A إلى ضغطه في الأسطوانة B؟ فسر إجابتك رياضياً.



(١٨) الشكل المقابل يمثل أسطوانة مغلقة الطرفين تحتوي على مكبس عديم الاحتكاك عند منتصفها وكان الضغط على جانبي المكبس 75cmHg فإذا تحرك المكبس ببطء إلى اليمين بحيث قل حجم الجزء الأيمن إلى النصف - أوجد الفرق في الضغط على جانبي المكبس.

(١٩) خزان به ماء نكست فيه كأس إلى عمق 3m فإذا كان حجم الكأس 350 cm^3 ومساحة مقطعها 150 cm^2 احسب طول عمود الماء الذي يرتفع داخل الكأس بفرض عدم تسرب أي هواء من الكأس وثبتت درجة الحرارة. علماً بأن $(g = 9.8 \text{ m/s}^2, \text{ Pa} = 1.013 \times 10^5 \text{ N/m}^2, \rho_w = 10^3 \text{ Kg/m}^3)$

مقالي الأزهر

علل لما يأتي

- (١) تجارب قياس التمدد الحراري لغاز معقدة.
- (٢) عند نفخ بالون فإن حجمه وضغطه يزيدان معا على عكس ما ينص عليه قانون بويل.
- (٣) الغاز قابل للانضغاط.
- (٤) حجم فقاعة هواء بالقرب من السطح أكبر من حجمها عند قاع بحيرة.
- (٥) إذا انضغط غاز إلى نصف حجمه الأصلي فإن ضغطه يزداد إلى الضعف.

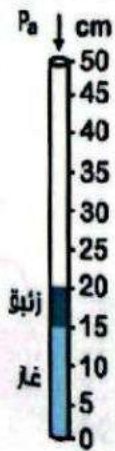
ماذا يحدث لكل مما يأتي

- (1) أسطح الزئبق في الأنبوبة المغلقة لجهاز بويل عند رفع الأنبوبة المفتوحة إلى أعلى.
- (2) لحجم الغاز عند زيادة ضغطه للضعف مع ثبات درجة حرارته.

اذكر المفهوم العلمي

- (1) جزيئات تتحرك حركة تذبذبية فقط.
- (2) جزيئات تتحرك حركة انتقالية وتذبذبية.
- (3) جزيئات تتحرك حركة انتقالية عشوائية.
- (4) الحركة العشوائية والمستمرة التي تتحرك بها جزيئات الغاز.

قانون شارل



(20) الشكل المقابل: يوضح أنبوبة شعيرية منتظمة المقطع مدرجة بالسنتيمتر تستخدم كترمومتر، وضع بها خيط من الزئبق طوله 5cm فكان طول عمود الهواء المحبوس 15cm عند درجة حرارة تجمد الماء، فتكون أقصى درجة حرارة يمكن قياسها باستخدام الأنبوبة
(بإهمال تمدد الزجاج والزئبق وبفرض ثبوت الضغط)

$546K$ Ⓐ

$546^{\circ}C$ Ⓑ

$1092^{\circ}C$ Ⓒ

$819^{\circ}C$ Ⓓ

(21) كمية من غاز حجمها $(V_{OL})_0$ رفعت درجة حرارتها بمقدار $150^{\circ}K$ عند ثبوت الضغط فإن مقدار التغير في حجم الغاز

$2V_{OL}$ Ⓐ

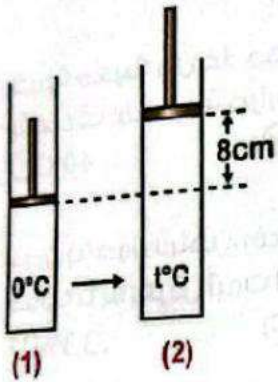
$\frac{2}{3}V_{OL}$ Ⓑ

$1.5V_{OL}$ Ⓒ

$0.55V_{OL}$ Ⓓ

طبقاً لقانون شارل، أي الكميات الفيزيائية الآتية ثابت وأيها متغير

درجة الحرارة	كتلة الغاز	كثافة الغاز	
ثابت	ثابت	ثابت	Ⓐ
ثابت	ثابت	ثابت	Ⓑ
ثابت	ثابت	ثابت	Ⓒ
ثابت	ثابت	ثابت	Ⓓ



(2) الشكل (1) يوضح إناء اسطواناني مزود بمكبس مساحة مقطعه 56cm^2 مقابل للحركة مهمل الاحتكاك يحبس بداخله كمية من غاز حجمها 1050cm^3 عند درجة حرارة 0°C وعندما رفعت درجة حرارة الغاز إلى $t^\circ\text{C}$ تحرك المكبس لأعلى مسافة 8cm كما بالشكل (2) بفرض ثبوت ضغط الغاز المحبوس تكون قيمة t تقريباً

Ⓐ 64°C

Ⓑ 88°C

Ⓒ 108°C

Ⓓ 116.5°C

(24) إناء مفتوح حجمه الداخلي 3.2 liter موضوع داخل مبرد درجة حرارته 6°C وعند إخراجه من المبرد وتركه حتى أصبحت درجة حرارة الإناء 22°C فيكون حجم كمية الهواء المتسرب من الإناء بفرض ثبوت كل من الضغط وحجم الإناء

Ⓐ 0.18 liter

Ⓑ 6.58 liter

Ⓒ 3.38 liter

Ⓓ 3.2 liter

(25) كمية معينة من غاز ما كتلتها $6.5 \times 10^{-5}\text{ Kg}$ وحجمها 50cm^3 عند صفر سيليزيوس فتكون كثافة الغاز عند رفع حرارتها بمقدار 70K عند ثبوت الضغط

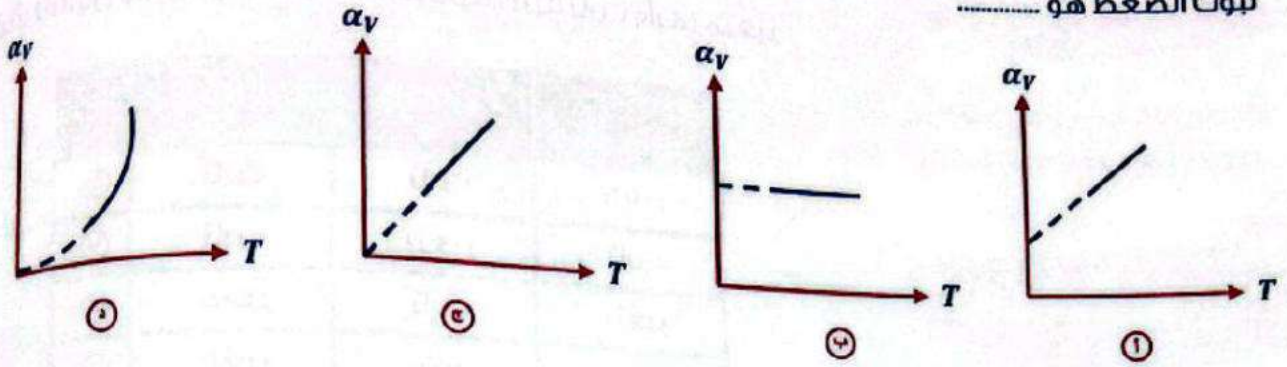
Ⓐ 3.2Kg/m^3

Ⓑ 2.04Kg/m^3

Ⓒ 1.03Kg/m^3

Ⓓ 0.55Kg/m^3

26) الشكل البياني الذي يمثل العلاقة بين معامل التمدد الحجمي للغاز (α_v) ودرجة حرارته المطلقة عند ثبوت الضغط هو



27) كمية معينة من غاز محبوس في درجة حرارة 20°C إذا تم تسخينها تحت ضغط ثابت فإن حجمها يتضاعف عند درجة حرارة

(a) 40°C (b) 293°C (c) 313°C (d) 586°C

28) دورق به هواء ساخن، رفعت درجة حرارته من 10°C إلى 76°C فتكون نسبة ما خرج من الهواء إلى ما كان موجوداً به بفرض ثبوت الضغط

(a) 23.3% (b) 27.8% (c) 35% (d) 50%

29) كمية من غاز النيتروجين حجمها 350cm^3 تم خلطها بكمية من غاز الهيدروجين حجمها 450cm^3 في إناء حجمه 850cm^3 فإذا كانت درجة حرارة الغازين 30°C فإن درجة حرارة الخليط

(a) 317.6°C (b) 44.6°C (c) 321.9°C (d) 48.9°C

30) غاز حجمه 35cm^3 عند درجة حرارة 27°C وعند رفع درجة حرارة الغاز إلى 75°C أصبح حجمه 40.6cm^3 فيكون معامل التمدد الحجمي لهذا الغاز

(a) $3.36 \times 10^{-3}\text{K}^{-1}$ (b) $3.5 \times 10^{-3}\text{K}^{-1}$ (c) $3 \times 10^{-3}\text{K}^{-1}$ (d) $3.66 \times 10^{-3}\text{K}^{-1}$

المقالي

31) دورق مفتوح سخن من 27°C إلى 57°C احسب النسبة المئوية لحجم الهواء الذي يخرج من الدورق إلى حجم الدورق.

32) أنبوبة شعيرية طولها 25cm بها كمية من الهواء محبوسة بخيط زيتي طوله 2cm بحيث كان طول عمود الهواء المحبوس 10cm عند درجة 27°C ، احسب أقصى درجة حرارة يمكن تعيينها عند استخدام الأنبوبة كترمومتر.

(33) إناء أسطواني له مكبس عديم الاحتكاك يحبس كمية من الهواء حجمها 5460 cm^3 عند درجة 0°C وعندما سخن الإناء أصبحت درجة حرارة الهواء داخله 100°C احسب المسافة التي يتحركها المكبس حتى يظل الضغط ثابتا، علما بأن مساحة مقطع المكبس 250 cm^2

(34) رفعت درجة حرارة كمية محبوسة من غاز من درجة حرارة 30°C إلى 90°C عند ثبوت الضغط فزاد حجمها بمقدار 5 cm^3 أوجد حجم الغاز عند كل من الدرجتين.

مقالى الأزهر

ماذا نقصد بقولنا أن؟

- (1) معامل التمدد الحجمي للهواء عند ثبوت ضغطه 0.00366 لكل درجة سيلزيوس.
- (2) درجة الصفر المطلق في ضوء قانون شارل $= (-273)$ سيلزيوس.

علل لما يأتي

- (1) معامل التمدد الحجمي تحت ضغط ثابت متساوي لجميع الغازات.
- (2) في جهاز تحقيق قانون شارل يمرر بخار الماء من أعلى ولا يمرر من أسفل.
- (3) أنبوبة شارل منتظمة المقطع.

قانونا الضغط العام للغازات

(35) كمية من غاز الهيدروجين حجمها 3 Liter في STP فإذا تم رفع درجة حرارتها بمقدار 37°C مع ثبوت حجمها يكون ضغط الغاز.....

Ⓐ 2.7 atm

Ⓑ 2.1 atm

Ⓒ 0.88 atm

Ⓓ 1.12 atm

(36) كمية من غاز مثالي بداخل إناء محكم الغلق عند درجة حرارة 35°C حيث كان ضغطها 2 P ، فإذا زادت درجة حرارتها مع ثبوت حجمها ليصبح ضغطها 4 P فتكون درجة حرارتها النهائية بإهمال تمدد الإناء هي.....

Ⓐ 211°C

Ⓑ 308°C

Ⓒ 343°C

Ⓓ 616°C



(37) كمية من غاز مثالي حجمها 15m^3 عند درجة حرارة 546K ، فإذا تم خفض درجة حرارتها 15°C وقل

- Ⓐ ضغطها لا يتغير
Ⓑ كثافتها لا تتغير

حجمها إلى 7m^3 فإن

- Ⓐ ضغطها يقل
Ⓑ كثافتها تزداد

(38) عند إجراء تجربة لتعيين معامل زيادة ضغط الغاز كان ضغط كمية معينة من الغاز عند صفر سيلزيوس هو 10^5Pa وعندما تم رفع درجة الحرارة إلى 273°C أصبح ضغطه $2 \times 10^5\text{Pa}$ فيكون معامل زيادة

ضغط الغاز عند ثبوت حجمه

- Ⓐ $3.63 \times 10^{-3}\text{K}^{-1}$
Ⓑ $3.63 \times 10^{-3}\text{K}^1$
Ⓒ $3.66 \times 10^{-3}\text{K}^{-1}$
Ⓓ $3.66 \times 10^{-3}\text{K}^1$

(39) إذا كان ضغط كمية من غاز ما 2P ودرجة الحرارة 67°C مع ثبوت حجمها فإذا رفعت درجة حرارتها إلى 363°C فيكون مقدار الزيادة في ضغطها

- Ⓐ 0.75P Ⓑ 1.74P Ⓒ 2.91P Ⓓ 3.74P

(40) كمية من غاز ما عند 20°C فما تكون درجة الحرارة التي يتضاعف عندها ضغط هذه الكمية مع ثبوت

حجمها؟

- Ⓐ 586°C Ⓑ 313K Ⓒ 586 Ⓓ 273°C

(41) أنبوبة اختبار بها غاز تم إغلاقها في STP، فعند رفع درجة حرارتها إلى 400°C مع ثبوت الحجم فيكون ضغط الغاز بوحدة bar

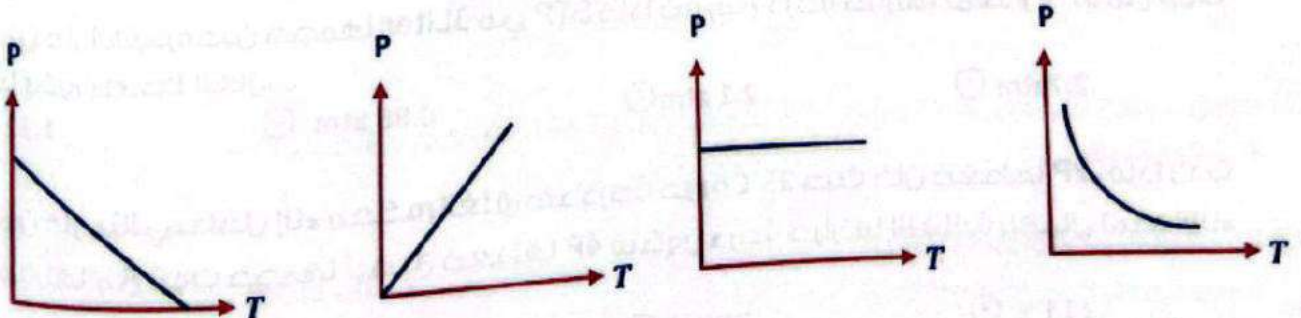
- Ⓐ 1.46 Ⓑ 1.49 Ⓒ 2.46 Ⓓ 2.49

(42) عند وضع في مستودع جولي $\frac{1}{5}$ حجمه من الرئيق بدلا من $\frac{1}{7}$ حجمه فإن حجم الغاز المحبوس أثناء

التعيين

- Ⓐ يزداد Ⓑ يقل Ⓒ لا يتغير Ⓓ لا توجد إجابة

(43) طبقا لقانون جولي عند ثبوت حجم الغاز فإن الشكل البياني الذي يعبر عن ضغط كمية معينة من غاز ودرجة الحرارة على تدرج كلفن



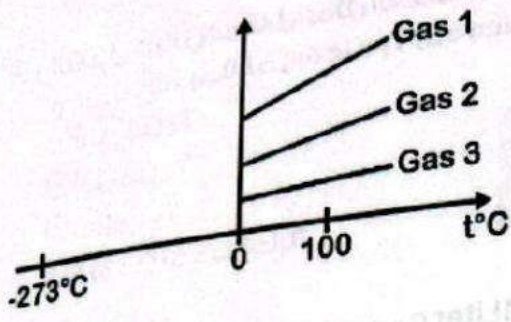
Ⓐ

Ⓑ

Ⓒ

Ⓓ

(44) في تجربة عملية لدراسة تغير ضغط كميات محبوسة من غازات بتغير درجة حرارته عند ثبوت الحجم باستخدام جهاز جولاي أمكن الوصول إلى العلاقة البيانية الموضحة بالرسم: أي الغازات الثلاثة ينعدم ضغطه عند درجة -273°C



- Ⓐ الغاز 1
- Ⓑ الغاز 2
- Ⓒ الغاز 3
- Ⓓ جميع الغازات تنعدم قيم ضغطهم عند -273°C

(45) إناء اسطواني الشكل به مكبس قابل للحركة حيث يحبس كمية من غاز حجمها 12L تحت ضغط P ودرجة حرارة كلفينية T، فإذا تم التأثير على المكبس حتى زاد ضغط الغاز إلى 4P وفي نفس الوقت رفعت درجة حرارة الغاز بمقدار 0.6T فإن حجم الغاز المحبوس يصبح

- Ⓐ 0.23L
- Ⓑ 0.88L
- Ⓒ 1.6L
- Ⓓ 4.8L

(46) كمية من الهواء حجمها $3.4 \times 10^{-3} \text{ m}^3$ تحت الضغط الجوي المعتاد ودرجة حرارة 305K فعند زيادة الضغط الجوي إلى $1.105 \times 10^6 \text{ N/m}^2$ وأصبح حجم الكمية $4 \times 10^{-4} \text{ m}^3$ تكون درجة الحرارة النهائية لهذه الكمية تساوي تقريبا

- Ⓐ 118.4°C
- Ⓑ 391.4°C
- Ⓒ 305K
- Ⓓ 391.4K

(47) إناء به كمية من الهواء كثافته 1.3 Kg/m^3 تحت الضغط المعتاد ودرجة حرارته 18°C فإذا انخفضت درجة حرارتها إلى 2°C وزاد ضغطها إلى 1.6atm تصبح كثافة الهواء

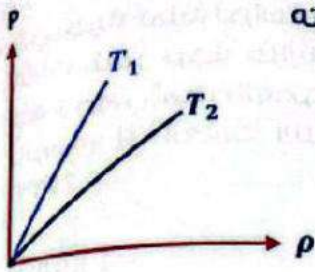
- Ⓐ 0.59 Kg/m^3
- Ⓑ 1.45 Kg/m^3
- Ⓒ 2.2 Kg/m^3
- Ⓓ 0.87 Kg/m^3

(48) فقاعة غازية على عمق 40m أسفل سطح بحيرة حيث درجة الحرارة 3°C فإذا صعدت لأعلى حتى السطح حيث درجة الحرارة 15°C فتكون النسبة المئوية للزيادة في الحجم

- (علما بأن: $P_a = 1.015 \times 10^5 \text{ N/m}^2$, $\rho_w = 1.02 \times 10^3 \text{ Kg/m}^3$, $g = 9.8 \text{ m/s}^2$)
- Ⓐ 415%
 - Ⓑ 376.2%
 - Ⓒ 251.3%
 - Ⓓ 178.7%

(49) كمية معينة من غاز النيتروجين كثافته في STP هي 1.25 Kg/m^3 ، ضُخت هذه الكمية في انتفاخ مصباح كهربائي مفرغ من الهواء سعته 110 cm^3 فأصبحت درجة الغاز داخله 55°C وضغطه 680mmHg فتكون كتلة هذه الكمية من غاز النيتروجين

- Ⓐ $0.8 \times 10^{-4} \text{ Kg}$
- Ⓑ $1.34 \times 10^{-4} \text{ Kg}$
- Ⓒ $1.023 \times 10^{-4} \text{ Kg}$
- Ⓓ $2.5 \times 10^{-4} \text{ Kg}$



50) الشكل البياني المقابل، يمثل العلاقة بين ضغط كمية معينة من غاز (P) وكثافته ρ عند ثبوت درجة الحرارة عند T_1 مرة وعند T_2 مرة أخرى فإن T_1

Ⓐ أكبر من T_2

Ⓑ أقل من T_2

Ⓒ تساوي T_2

Ⓓ لا يمكن تحديد إجابة

51) مقدار من غاز الهيدروجين حجمه 4 Liter تحت ضغط 1.5 atm تم خلطه مع كمية من غاز النيتروجين حجمها 14 Liter تحت ضغط 1.7 atm فإذا كانت درجة حرارة كلا من الغازين 35°C فيكون ضغط الخليط إذا كان حجمه 30 Liter وأصبحت درجة حرارة الخليط 22°C

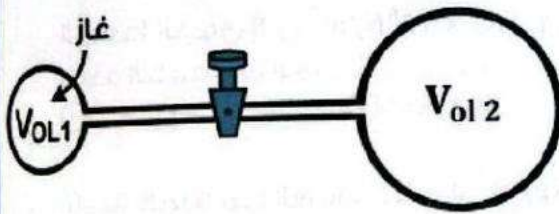
Ⓐ 0.95 atm

Ⓑ 0.63 atm

Ⓒ 0.33 atm

Ⓓ 0.19 atm

المقالي



52) في الشكل المقابل مستودعان (1) و (2) يحتويان على غاز واحد، حيث كان حجم المستودع (2) 4 أمثال حجم المستودع (1)، وضغط الغاز داخل المستودع (1) $5.6 \times 10^5 \text{ N/m}^2$ عند درجة حرارة 350 K، وضغط الغاز داخل المستودع (2) 10^5 N/m^2 عند درجة حرارة 400 K احسب الضغط النهائي في حالة فتح الصمام (X) بحيث يتم تبادل عملية الاتزان وتظل درجة الحرارة في الوعائين ثابتة.

53) غُمر مستودع جهاز جولي في سائل عند صفر سيلزيوس فكان سطح الزئبق في الفرع المتصل بالمستودع أعلى منه في الفرع الخالص بمقدار 12 cm وعندما سخن السائل إلى 77°C صار سطح الزئبق في الفرع الخالص أكبر منه في الفرع المتصل بالمستودع بمقدار 5 cm وعندما وصل السائل لدرجة الغليان زاد هذا الارتفاع إلى 15 cm، احسب درجة غليان السائل علماً بأن حجم الهواء ثابت بالمستودع أثناء التجربة.

54) وُصل مانومتر بمستودع غاز عند أسفل جبل حيث كانت درجة الحرارة 32°C والضغط 77 cmHg فكان سطح الزئبق في فرعي المانومتر في مستوى أفقي واحد وعندما صعد به شخص إلى قمة الجبل حيث درجة الحرارة 4°C لم يحدث تغيير لسطحي الزئبق في المانومتر احسب ارتفاع الجبل. (علماً بأن: $\rho_{\text{هواء}} = 1.02 \text{ Kg/m}^3$, $\rho_{\text{Hg}} = 13600 \text{ Kg/m}^3$, $g = 9.8 \text{ m/s}^2$)

(5) إذا كانت درجة الحرارة عند قمة جبل 20°C والضغط 74 cm Hg ودرجة الحرارة على سطح الأرض 30°C والضغط 78 cm Hg احسب النسبة بين كثافة الهواء عند قمة الجبل إلى كثافة الهواء أسفل الجبل.

مغالي الأزهر

علل لما يأتي

- (1) بوضع $\frac{1}{7}$ حجم الدورق في جهاز جولي زئبق.
- (2) يجب أن يكون انتفاخ جهاز جولي جافا من الداخل.
- (3) يجب أن تكون الأنبوبة الموصلة بالانتفاخ الزجاجي لجهاز جولي شعيرية.
- (4) يجب أن يغمر الانتفاخ الزجاجي في جهاز جولي تماما في الماء بحيث لا يلمس القاع أو جدران الحمام المائي.
- (5) يجب خفض الفرع الحر إلى أسفل في جهاز جولي قبل إبعاد اللهب.
- (6) ليس من الدقة اعتبار أن الصفر كلفن بأنها درجة الحرارة التي ينعدم عندها حجم الغاز أو ضغطه.
- (7) يستحيل الوصول بالغاز لدرجة الصفر كلفن عمليا.

ماذا يحدث لكل مما يأتي؟

- (1) نتائج جهاز جولي عند وضع $\frac{1}{9}$ حجم جهاز جولي زئبق بدلا من $\frac{1}{7}$ ؟ مع التفسير.
- (2) لضغط الغاز عند زيادة درجة حرارته الكلفينية مع ثبات حجمه.
- (3) نتائج جهاز جولي عند وجود قطرة ماء داخل مستودع الغاز.

اذكر الأساس العلمي

- (1) عند ثبوت الضغط يزداد حجم كمية معينة من غاز بمقدار $\frac{1}{273}$ من حجمها الأصلي عند صفر سيليزيوس كلما ارتفعت درجة الحرارة بمقدار درجة واحدة.
- (2) مقدار الزيادة في وحدة الحجم من الغاز في صفر سيليزيوس عند رفع درجة حرارتها درجة واحدة بفرض ثبات الضغط.
- (3) الجهاز المستخدم لإيجاد قيمة β_p .
- (4) درجة الحرارة التي ينعدم عندها نظريا ضغط الغاز عند ثبوت حجمه.



تدريبات الأهر

المراجعة النهائية

اختر الإجابة الصحيحة

- (1) النسبة بين طول فراغ تورشيلي في البارومتر على قمة جبل وطول هذا الفراغ أسفل الجبل.....
 ① أقل من الواحد
 ② أكبر من الواحد
 ③ يساوي الواحد
 ④ لا توجد إجابة صحيحة
- (2) حركة دقائق الكربون الموجودة في الغاز المتصاعد من شمعة مشتعلة تكون.....
 ① اهتزازية في موضعها
 ② انتقالية في اتجاه واحد
 ③ دائرية
 ④ انتقالية عشوائية في جميع الجهات
- (3) تؤثر قوة مقدارها 200N على مكبس هيدروليكي مساحة مقطعه 5.4 cm^2 فيكون الضغط المؤثر على السائل الهيدروليكي هو.....
 ① 3.7 Pa
 ② 3700 Pa
 ③ 2000 Pa
 ④ $3.7 \times 10^5 \text{ Pa}$

اكتب المفهوم العلمي

- (1) النسبة بين ارتفاع الماء فوق السطح الفاصل الي ارتفاع سائل فوق نفس السطح الفاصل في الأنبوبة ذات الشعبتين.
- (2) حاصل ضرب حجم كمية معينة من الغاز في ضغطه يساوي مقدار ثابت عند ثبوت درجة الحرارة.
- (3) إذا أثر ضغط على سائل محبوس في إناء فإن الضغط ينتقل بتمامه الي جميع اجزاء السائل والي جدران الإناء الحاوي له.
- (4) هي كتلة وحدة الحجم من المادة.
- (5) أقصى قيمة لضغط الدم بالشريان.
- (6) الحيز الموجود فوق سطح الزئبق في أنبوبة البارومتر الزئبقي.

علل لما يأتي

- (1) الحجم المتساوية من الغازات المختلفة تزداد بنفس القدر إذا ارتفعت درجة حرارتها بنفس القدر من درجات الحرارة عند ثبوت الضغط.
- (2) لا يتم ملئ بالونات الهيليوم الي اقصى سعة لها عند استخدامها في دراسة الأرصاد الجوية على ارتفاعات مختلفة.
- (3) يقل حجم فقاعة من الهواء موجودة في الماء كلما اقتربت من القاع.



- (4) عندما تتحرك السيارة فجأة للأمام، نشعر ان اجسامنا تميل للخلف
(5) لا تستهلك صواريخ الفضاء عقب خروجها من الجاذبية الأرضية وقود لكي تتحرك

اذكر استخدامًا واحدًا لكل مما يأتي

- (1) الأنبوبة ذات الشعبتين.
- (2) جهاز شارل.
- (3) البارومتر الزئبقي.

اذكر الأساس العلمي

- (1) فرامل السيارة
- (2) المانومتر

عرف كل مما يأتي

- (1) الفائدة الآلية من المكبس الهيدروليكي
- (2) مبدأ باسكال
- (3) قانون بويل
- (4) قانون شارل
- (5) الكثافة النسبية
- (6) الضغط عند نقطة في باطن سائل
- (7) السريان المستقر
- (8) معامل اللزوجة

أسئلة متنوعة

- (1) استنتج القانون العام للغازات



(2) إذا كان الضغط الجوي عند نقطة ما 60cmHg احسب قيمة الضغط بوحدات:

1. تور
2. يسكال
3. بار

(3) اذكر العوامل التي يتوقف عليها كثافة المادة.

(4) اذكر خواص خطوط الانسياب

(5) اذكر ما تعرفه عن التزيت والتشديم واذكر أهميته

(6)

(7) ماذا تعرف عن البارومتر الزئبقي من حيث (استخدامه - فكرة عمله - تركيبه)؟

(8) اشرح تجربة عملية تثبت بها $P \propto \frac{1}{V}$

(9) اشرح كيف يتحرك الصاروخ لأعلى طبقا لقانون نيوتن الثالث

(10) لماذا لا يستخدم طول مماثل للمتر العياري من الزجاج لنحتفظ به كوحدة عيارية لقياس الطول؟

(11) اكتب صيغة ابعاد كل من: القوة - الشغل - الضغط (يساوي القوة / المساحة)

(12) وضع اينشتاين معادلته الشهيرة $E = mc^2$ حيث (c) سرعة الضوء و (M) الكتلة، استخدم هذه المعادلة لاستنتاج وحدات النظام الدولي SI للمقدار (E)

(13) تتدحرج الكرة عند دفعها ثم تتباطأ وتتوقف، هل لسرعة الكرة وعجلتها الإشارة نفسها؟ ولماذا؟

(14) إذا كانت عجلة الجسم تساوي صفر فهل هذا يعني ان سرعته تساوي صفر؟ فسر اجابتك.

(15) اثبت ان: $P = \rho gh$ عند نقطة في باطن سائل

119 ما معني أن: ضغط الدم لشخص $\frac{120}{80}$ ؟

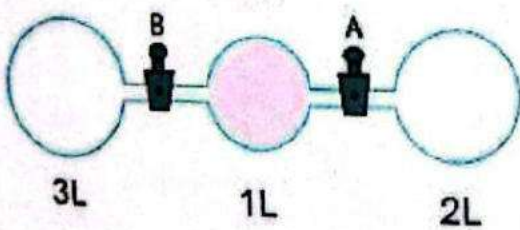
117 كمية من الهواء كتلتها 5.2 kg محبوسة داخل إناء مزود بمكبس قابل للحركة مهمل الاحتكاك إذا كانت كثافة الهواء 1.3 kg/m^3 عند درجة حرارة 0°C فكم يكون حجم الهواء المحبوس عند رفع درجة حرارة الإناء الي 120°C بفرض ثبوت الضغط؟

118 في تجربة لدراسة أثر الحرارة على حجم الغاز عند ثبوت ضغط حصلنا على النتائج التالية:

$V_2 \text{ cm}^3$	10.7	11.1	11.8	12.9	13.3
TC°	20	30	50	80	90

✓ ارسم العلاقة البيانية بين (t) علي المحور الأفقي وحجم الغاز علي المحور الرأسي.
✓ من الرسم اوجد:

1. حجم الغاز عند درجة حرارة 0°C
2. درجة الحرارة التي ينعدم عندها حجم الغاز نظريا عند ثبوت الضغط
3. درجة الحرارة التي يصبح عندها حجم الغاز 13 cm^3
4. معامل التمدد لحجم الغاز تحت ضغط ثابت.



119 في الشكل المقابل يحتوي الانتفاخ الأوسط على غاز مثالي ضغطه 2 atm بينما الانتفاخان الأخران مفرغان تماماً بفرض ثبوت درجة الحرارة ماذا يحدث للضغط داخل الانتفاخ الأوسط عند فتح

1. الصمام (أ) فقط
2. فتح الصمامين (أ، ب) معاً

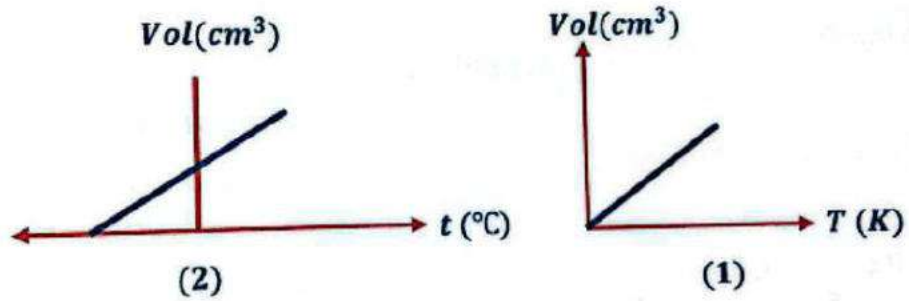
(20) الجدول التالي يوضح العلاقة بين الضغط P عند نقطة في باطن بحيرة وعمق هذه النقطة h عن سطح البحيرة:

$h(m)$	4	8	12	16	20
$P \times 10^5 (N/m^2)$	1.4	1.8	2.2	2.6	3

✓ ارسم العلاقة البيانية بين P على المحور الرأسي و h على المحور الأفقي ومن الرسم أوجد:

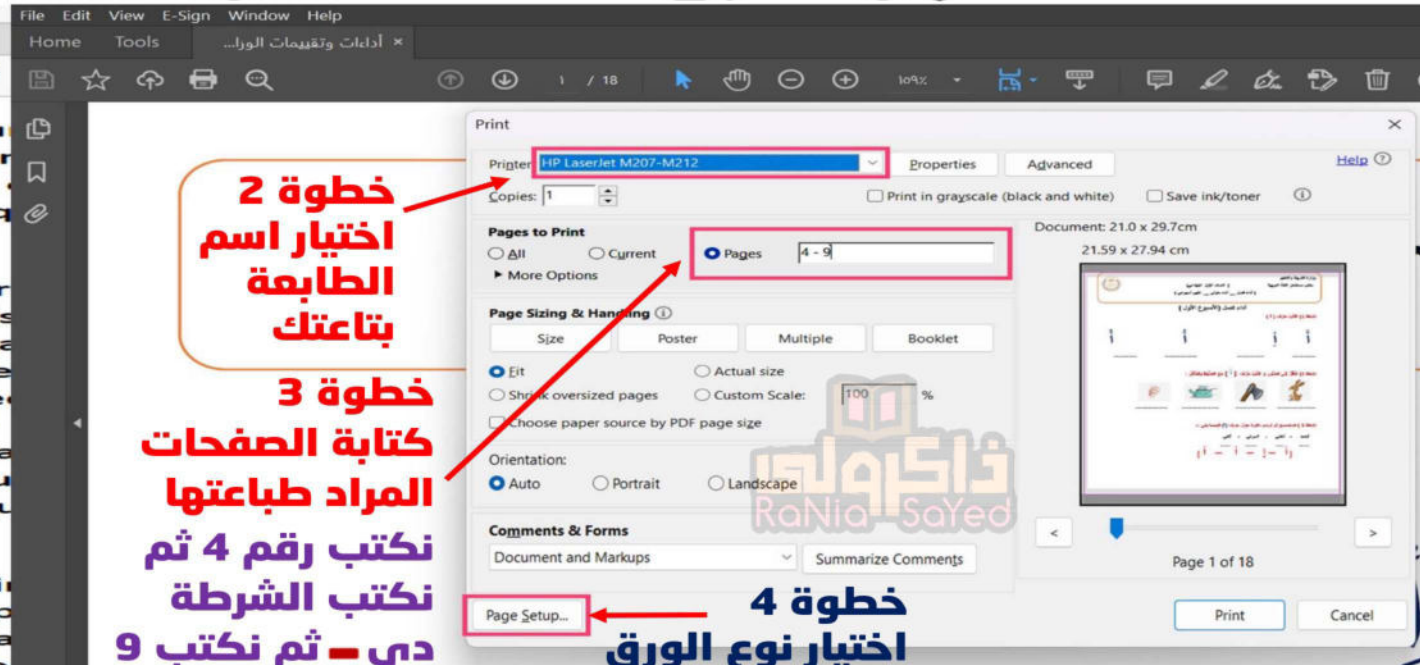
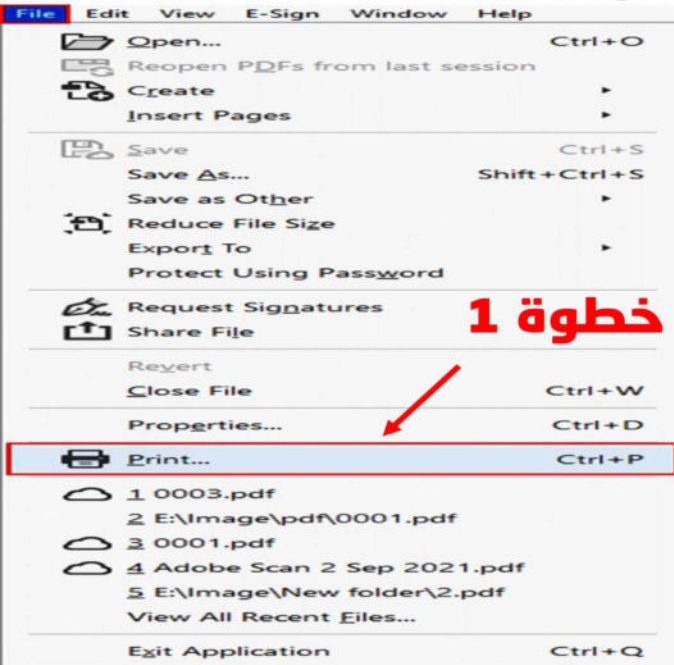
1. كثافة ماء البحيرة
2. قيمة الضغط الجوي ($g = 10 m/s^2$)

(21) اكتب العلاقة الرياضية التي يعبر عنها الشكل البياني وما يساوي الميل لكل مما يأتي:



[HTTPS://T.ME/CC_N77](https://t.me/cc_n77)

كيفية طباعة صفحات معينة من ملف معين مثلا ازاي نطبع الصفحات من صفحة 4 الى صفحة 9



حمل الآن

مجاناً وحصرياً

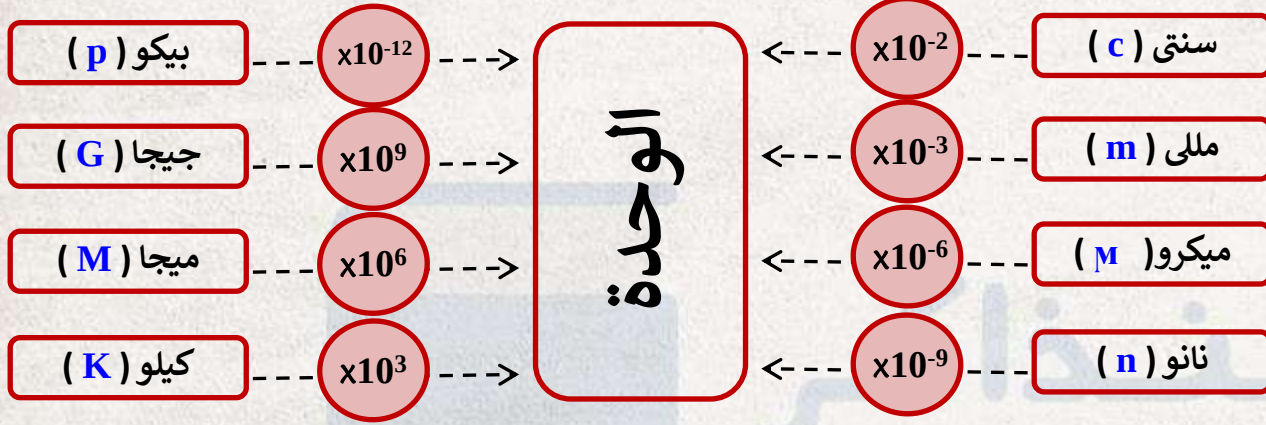
المراجعة رقم (2)

الترم الاول





تحويل الكسور والمضاعفات إلى الوحدات العملية



تحويل الكسور

١

نظرية فيثاغورث

٢

العلاقات المثلثية

٣

الأشكال الهندسية

٤

خواص الأسس

٥

التناسب

٦

التمثيل البياني

٧

المتجهات

٨

مقدمة رياضيات





تحويل الكسور والمضاعفات إلى الوحدات العملية



سم² (cm²)

مم² (mm²)

$\times 10^{-4}$

$\times 10^{-6}$

المساحة
بوحدّة م²
(m²)

لتر (L)

سم³ (cm³)

مم³ (mm³)

$\times 10^{-3}$

$\times 10^{-6}$

$\times 10^{-9}$

الحجم
بوحدّة م³
(m³)

١ تحويل الكسور

٢ نظرية فيثاغورث

٣ العلاقات المثلثية

٤ الأشكال الهندسية

٥ خواص الأسس

٦ التناسب

٧ التمثيل البياني

٨ المتجهات

مقدمة رياضية

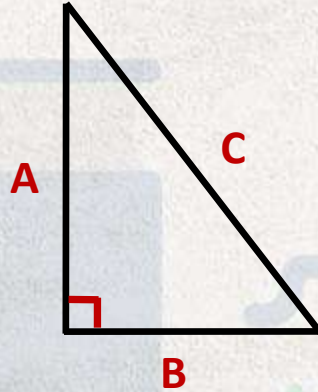




نظرية فيثاغورث



في المثلث القائم إذا كان A ، B هما ضلعي القائمة، C هو الوتر فيكون :



$$A = \sqrt{C^2 - B^2}$$

$$C = \sqrt{A^2 + B^2}$$

١ تحويل الكسور

١

٢ نظرية فيثاغورث

٢

٣ العلاقات المثلثية

٣

٤ الأشكال الهندسية

٤

٥ خواص الأسس

٥

٦ التناسب

٦

٧ التمثيل البياني

٧

٨ المتجهات

٨

مقدمة رياضية



العلاقات المثلثية



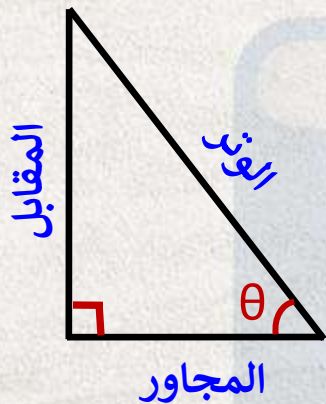
في المثلث القائم الزاوية يمكن تعيين النسب المثلثية للزاوية θ من العلاقات الآتية

$$\frac{\text{المقابل}}{\text{الوتر}} = \sin \theta$$

$$\frac{\text{المجاور}}{\text{الوتر}} = \cos \theta$$

$$\frac{\text{المقابل}}{\text{المجاور}} = \tan \theta$$

$$\tan \theta = \frac{\sin \theta}{\cos \theta}$$



١ تحويل الكسور

٢ نظرية فيثاغورث

٣ العلاقات المثلثية

٤ الأشكال الهندسية

٥ خواص الأسس

٦ التناسب

٧ التمثيل البياني

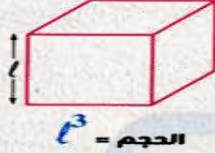
٨ المتجهات



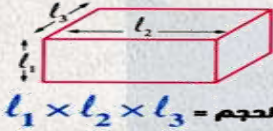
محيطات ومساحات وحجوم بعض الأشكال الهندسية

الأشكال المجسمة

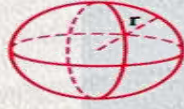
المكعب



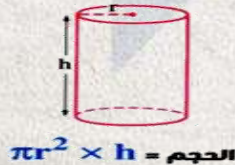
متوازي المستطيلات



الكرة



الأسطوانة

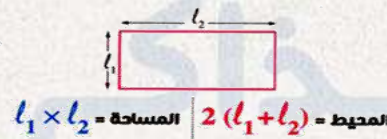


الأشكال المسطحة

المربع



المستطيل



المثلث



الدائرة



١ تحويل الكسور

٢ نظرية فيثاغورث

٣ العلاقات المثلثية

٤ الأشكال الهندسية

٥ خواص الأسس

٦ التناسب

٧ التمثيل البياني

٨ المتجهات



خواص الأسس



مثال	الخاصية
$2^0 = \dots\dots\dots$	$x^0 = 1$
$-4^1 = \dots\dots\dots$	$x^1 = x$
$(3)^{-2} = \dots\dots\dots$	$x^{-m} = \frac{1}{x^m}$
$(2^2)^3 = \dots\dots\dots$	$(x^m)^n = x^{mn}$
$(2 \times 3)^2 = \dots\dots\dots$	$(xy)^m = x^m y^m$
$(\frac{1}{3})^2 = \dots\dots\dots$	$(\frac{x}{y})^m = \frac{x^m}{y^m}$
$2^3 \times 2^{-2} = \dots\dots\dots$	$x^m x^n = x^{m+n}$
$\frac{3^4}{3^{-2}} = \dots\dots\dots$	$\frac{x^m}{y^n} = x^{m-n}$
$(8)^{\frac{1}{3}} = \dots\dots\dots$	$\frac{m}{n} = \sqrt[n]{x^m}$

١ تحويل الكسور

٢ نظرية فيثاغورث

٣ العلاقات المثلثية

٤ الأشكال الهندسية

٥ خواص الأسس

٦ التناسب

٧ التمثيل البياني

٨ المتجهات

مقدمة رياضية





التناسب الطردى – التناسب العكسى



التناسب العكسى		التناسب الطردى	
إذا كانت			
$y = \frac{c}{x}$		$y = cx$	
حيث c مقدار ثابت وتغيرت x من x_1 الى x_2 فإن y تغيرت من y_1 الى y_2 بحيث تكون			
$\frac{y_1}{y_2} = \frac{x_2}{x_1}$		$\frac{y_1}{y_2} = \frac{x_1}{x_2}$	
$y^2 = \frac{c}{x}$	$y = \frac{c}{x^2}$	$y^2 = cx$	$y = cx^2$
$\frac{y_1}{y_2} = \sqrt{\frac{x_2}{x_1}}$	$\frac{y_1}{y_2} = \frac{x_2^2}{x_1^2}$	$\frac{y_1}{y_2} = \sqrt{\frac{x_1}{x_2}}$	$\frac{y_1}{y_2} = \frac{x_1^2}{x_2^2}$

١ تحويل الكسور

٢ نظرية فيثاغورث

٣ العلاقات المثلثية

٤ الأشكال الهندسية

٥ خواص الأسس

٦ التناسب

٧ التمثيل البياني

٨ المتجهات

مقدمة رياضيات



الدالة (الثابتة - الخطية - الكسرية - التربيعية)

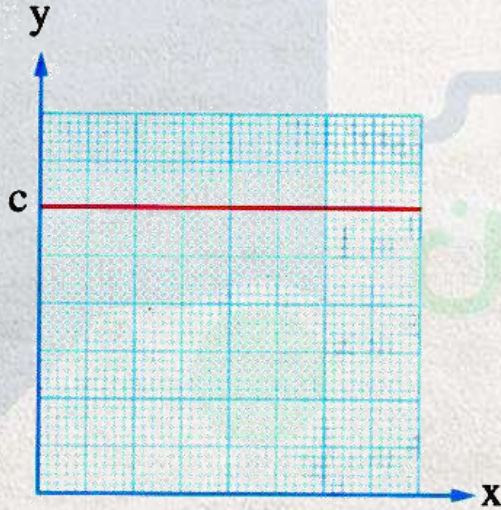
(د) الدالة التربيعية

(ج) الدالة الكسرية

(ب) الدالة الخطية

(أ) الدالة الثابتة

إذا كانت $y = c$ حيث c مقدار ثابت فإنها تمثل بيانيا بخط مستقيم موازي للمحور الأفقي (المحور x) ميله يساوي صفراً.



١ تحويل الكسور

٢ نظرية فيثاغورث

٣ العلاقات المثلثية

٤ الأشكال الهندسية

٥ خواص الأسس

٦ التناسب

٧ التمثيل البياني

٨ المتجهات

مقدمة رياضيات

الدالة (الثابتة - الخطية - الكسرية - التربيعية)

(د) الدالة التربيعية

(ج) الدالة الكسرية

(ب) الدالة الخطية

(أ) الدالة الثابتة

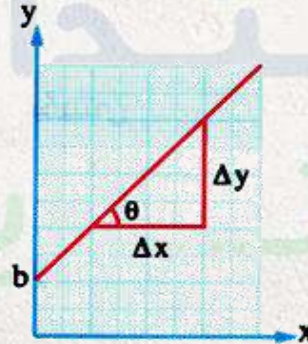
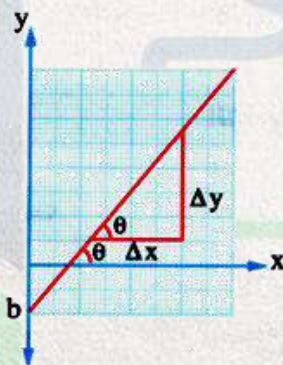
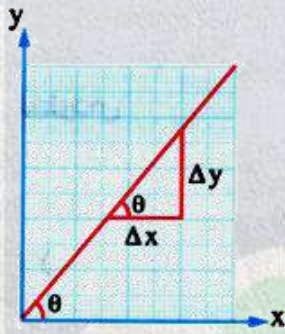
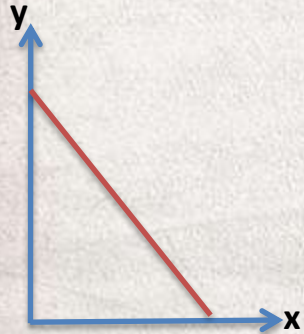
$$y = \pm cx \pm b$$

$$y = -cx + b$$

$$y = cx$$

$$y = cx - b$$

$$y = cx + b$$



$$\text{slope} = \tan \theta = \frac{\Delta y}{\Delta x} = \pm c$$

١ تحويل الكسور

٢ نظرية فيثاغورث

٣ العلاقات المثلثية

٤ الأشكال الهندسية

٥ خواص الأسس

٦ التناسب

٧ التمثيل البياني

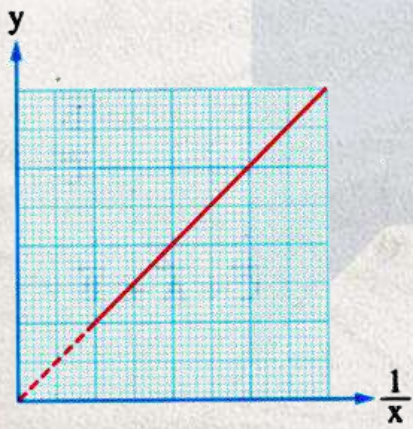
٨ المتجهات

الدالة (الثابتة - الخطية - الكسرية - التربيعية)

- (أ) الدالة الثابتة
- (ب) الدالة الخطية
- (ج) الدالة الكسرية
- (د) الدالة التربيعية

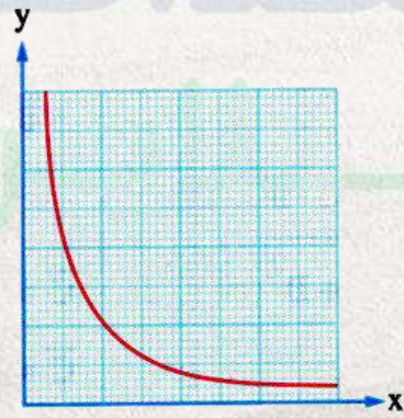
$$y = \frac{c}{x}$$

فان العلاقة
($y - 1/x$)



(خط مستقيم ميله يساوي c)

فان العلاقة
($y - x$)



- ١ تحويل الكسور
- ٢ نظرية فيثاغورث
- ٣ العلاقات المثلثية
- ٤ الأشكال الهندسية
- ٥ خواص الأسس
- ٦ التناسب
- ٧ التمثيل البياني
- ٨ المتجهات

الدالة (الثابتة - الخطية - الكسرية - التربيعية)

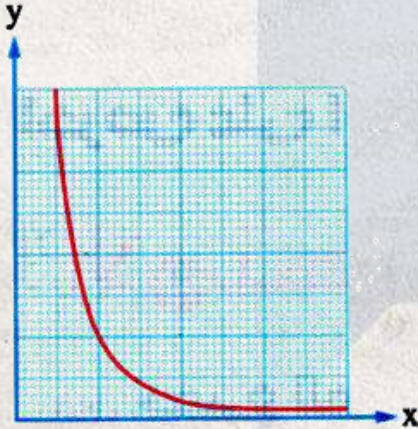
(د) الدالة التربيعية

(ج) الدالة الكسرية

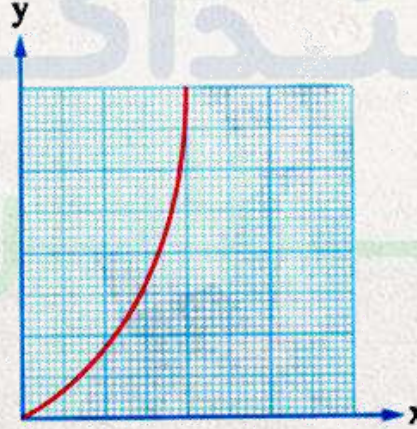
(ب) الدالة الخطية

(أ) الدالة الثابتة

$$y = \frac{c}{x^2}$$



$$y = cx^2$$



١ تحويل الكسور

٢ نظرية فيثاغورث

٣ العلاقات المثلثية

٤ الأشكال الهندسية

٥ خواص الأسس

٦ التناسب

٧ التمثيل البياني

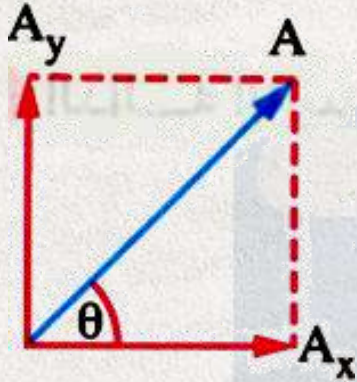
٨ المتجهات



متحصلة متجهين - تحليل متجه



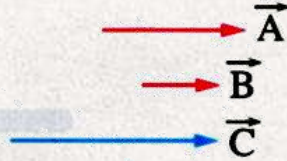
تحليل متجه



المركبة الافقية : $A_x = A \cos \theta$

المركبة الرأسية : $A_y = A \sin \theta$

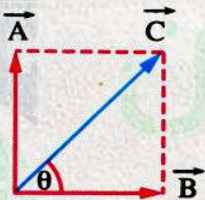
محصلة متجهين



$$\vec{C} = \vec{A} + \vec{B}$$

إذا كان المتجهان
لها نفس الاتجاه

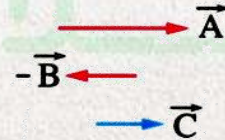
متعامدان



$$C = \sqrt{A^2 + B^2}$$

$$\tan \theta = \frac{A}{B}$$

في اتجاهين متضادين



$$\vec{C} = \vec{A} + (-\vec{B})$$

$$\vec{C} = \vec{A} - \vec{B}$$

١ تحويل الكسور

٢ نظرية فيثاغورث

٣ العلاقات المثلثية

٤ الأشكال الهندسية

٥ خواص الأسس

٦ التناسب

٧ التمثيل البياني

٨ المتجهات



تعريف عملية القياس



هي عملية مقارنة كمية مجهولة بكمية أخرى معلومة من نفس نوعها لمعرفة عدد مرات احتواء الأولى على الثانية .



أهم العناصر الأساسية لعملية القياس

٣

وحدات القياس

٢

أدوات القياس

١

الكميات الفيزيائية

١ عملية القياس

٢ الكميات الفيزيائية

٣ أدوات القياس

٤ وحدات القياس

٥ مضاعفات وكسور

٦ صيغة الأبعاد

٧ أهمية صيغة الأبعاد

٨ خطأ القياس

٩ أنواع القياس

الفصل الأول : القياس الفيزيائي





الكميات الفيزيائية Physical Quantities

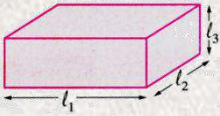


كميات مشتقة



كميات فيزيائية تُعرف بدلالة
الكميات الفيزيائية الأساسية .

مشتق من الطول (L)



١ الحجم (V)

مشتقة من الطول (L) والزمن (t)



٢ السرعة (v)

٣ العجلة (a)

كميات أساسية



كميات فيزيائية لا تُعرف بدلالة
كميات فيزيائية أخرى .



١ الطول (L)



٢ الكتلة (m)



٣ الزمن (t)

١ عملية القياس

٢ الكميات الفيزيائية

٣ أدوات القياس

٤ وحدات القياس

٥ مضاعفات وكسور

٦ صيغة الأبعاد

٧ أهمية صيغة الأبعاد

٨ خطأ القياس

٩ أنواع القياس



أدوات القياس Physical Quantities



الزمن



الساعة الرملية



ساعة البندول



ساعة الإيقاف



الساعة الرقمية

الكتلة



الميزان الروماني



الميزان ذو الكفتين



الميزان ذو الكفة
الواحدة



الميزان الرقمي

الطول



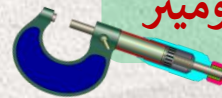
الشريط المترى



المسطرة



القدمة ذات
الورنية



الميكرومتر

١ عملية القياس

٢ الكميات الفيزيائية

٣ أدوات القياس

٤ وحدات القياس

٥ مضاعفات وكسور

٦ صيغة الأبعاد

٧ أهمية صيغة الأبعاد

٨ خطأ القياس

٩ أنواع القياس

الفصل الأول : القياس الفيزيائي





وحدات القياس Measurement Units



يوجد في العالم عدة أنظمة لتحديد الكميات الفيزيائية الأساسية ووحدات قياسها ومنها



٣

النظام المتري

٢

النظام البريطاني

١

النظام الفرنسي

الذي تم تطويره ليصبح النظام الدولي
(النظام المتري المعاصر).

الكمية الفيزيائية	النظام الفرنسي (ج اوس) (C.G.S)	النظام البريطاني (F.P.S)	النظام المتري (M.K.S)
الطول	سنتيمتر	قدم	متر
الكتلة	جرام	باوند	كيلوجرام
الزمن	ثانية	ثانية	ثانية

١ عملية القياس

٢ الكميات الفيزيائية

٣ أدوات القياس

٤ وحدات القياس

٥ مضاعفات وكسور

٦ صيغة الأبعاد

٧ أهمية صيغة الأبعاد

٨ خطأ القياس

٩ أنواع القياس

الفصل الأول : القياس الفيزيائي





وحدات القياس Measurement Units



النظام الدولي للوحدات (SI)

تم تطوير النظام المتري و اضافة وحدات اخري ليصبح نظام عالمي

الوحدة في النظام الدولي	الكمية الفيزيائية
مول (MOL)	كمية المادة
الكانديلا (CD)	شدة الإضاءة
راديان (RADIAN)	الزاوية المسطحة
استراديان STERADIAN	الزاوية المجسمة

الوحدة في النظام الدولي	الكمية الفيزيائية
متر (M)	الطول
كيلوجرام (KG)	الكتلة
ثانية (S)	الزمن
أمبير (A)	شدة التيار
كلفن (K)	درجة الحرارة المطلقة

١ عملية القياس

٢ الكميات الفيزيائية

٣ أدوات القياس

٤ وحدات القياس

٥ مضاعفات وكسور

٦ صيغة الأبعاد

٧ أهمية صيغة الأبعاد

٨ خطأ القياس

٩ أنواع القياس

الفصل الأول : القياس الفيزيائي





Measurement Units وحدات القياس



الوحدات المعيارية

مقياس الزمن (الثانية)

قديمًا

استخدم الإنسان الليل والنهار واليوم وسيلة للعثور على مقياس ثابت وسهل لوحدة الزمن (الثانية) حيث أن :
اليوم 24 ساعة 24 x 60 دقيقة
60 x 60 60 ثانية 86400 ثانية.

حديثًا

اقترح العلماء استخدام الساعات الذرية مثل ساعة السيزيوم لقياس الزمن وهي غاية في الدقة.

مقياس الكتلة (الكيلو جرام العياري)

يستخدم لمعايرة الكيلو جرام (وحدة قياس الكتلة) الكيلو جرام العياري.

الكيلو جرام العياري

هو كتلة أسطوانة من سبيكة البلاتين - الإيريديوم ذات أبعاد محددة محفوظة عند درجة الصفر سيلزيوس في المكتب الدولي للموازين والمقاييس بالقرب من باريس.



مقياس الطول (المتر العياري)

يعتبر الفرنسيون أول من استخدم المتر كوحدة عيارية لقياس الطول.

تغير تعريف المتر بحثًا عن التعريف الأكثر دقة.

المتر العياري

هو المسافة بين علامتين محفورتين عند نهايتي ساق من سبيكة البلاتين - الإيريديوم محفوظة عند درجة الصفر سيلزيوس في المكتب الدولي للموازين والمقاييس بالقرب من باريس.



١ عملية القياس

٢ الكميات الفيزيائية

٣ أدوات القياس

٤ وحدات القياس

٥ مضاعفات وكسور

٦ صيغة الأبعاد

٧ أهمية صيغة الأبعاد

٨ خطأ القياس

٩ أنواع القياس

الفصل الأول : القياس الفيزيائي





مضاعفات وكسور الوحدات في النظام العالمي



هي طريقة للتعبير عن الكميات العددية الكبيرة جدا أو الصغيرة جدا باستخدام الرقم ١٠ مرفوعا لأس

الصيغة المعيارية
لكتابة الأعداد



أسماء محددة للصيغة المعيارية لكتابة الأعداد

المعامل	10^{-10}	10^{-9}	10^{-6}	10^{-3}	10^{-2}	10^2	10^3	10^6	10^9
المسمي	انجستروم	نانو	ميكرو	ملي	سنتي	هيكثو	كيلو	ميغا	جيجا
الرمز	A	n	μ	m	C	H	K	M	G

١ عملية القياس

٢ الكميات الفيزيائية

٣ أدوات القياس

٤ وحدات القياس

٥ مضاعفات وكسور

٦ صيغة الأبعاد

٧ أهمية صيغة الأبعاد

٨ خطأ القياس

٩ أنواع القياس

الفصل الأول : القياس الفيزيائي





صيغة الأبعاد Dimensional Formula



الكتلة (Mass)

بالصيغة

M

الطول (Length)

بالصيغة

L

الزمن (Time)

بالصيغة

T

$$(A) = M^{\pm a} L^{\pm b} T^{\pm c}$$

١ عملية القياس

٢ الكميات الفيزيائية

٣ أدوات القياس

٤ وحدات القياس

٥ مضاعفات وكسور

٦ صيغة الأبعاد

٧ أهمية صيغة الأبعاد

٨ خطأ القياس

٩ أنواع القياس

الفصل الأول : القياس الفيزيائي





صيغة الأبعاد Dimensional Formula



وحدة القياس	صيغة الأبعاد	علاقتها بالكميات الأخرى	الكمية الفيزيائية
m^2	L^2	الطول $\times$ العرض	المساحة (A)
m^3	L^3	طول $\times$ طول $\times$ طول	الحجم (V_{ol})
$Kg.m^{-3}$	$M.L^{-3}$	$\frac{\text{الكتلة}}{\text{الحجم}}$	الكثافة (ρ)
$m.s^{-1}$	$L.T^{-1}$	$\frac{\text{المسافة}}{\text{الزمن}}$	السرعة (v)
$m.s^{-2}$	$L.T^{-2}$	$\frac{\text{السرعة}}{\text{الزمن}}$	العجلة (a)
$Kg.m.s^{-2}$	$M.L.T^{-2}$	الكتلة $\times$ العجلة	القوة (F)
$Kg.m^{-1}.s^{-2}$	$M.L^{-1}.T^{-2}$	$\frac{\text{القوة}}{\text{المساحة}}$	الضغط (P)
$Kg.m^2.s^{-2}$	$M.L^2.T^{-2}$	القوة $\times$ الإزاحة	الشغل (W)

١ عملية القياس

٢ الكميات الفيزيائية

٣ أدوات القياس

٤ وحدات القياس

٥ مضاعفات وكسور

٦ صيغة الأبعاد

٧ أهمية صيغة الأبعاد

٨ خطأ القياس

٩ أنواع القياس

الفصل الأول : القياس الفيزيائي



- ١ عملية القياس
- ٢ الكميات الفيزيائية
- ٣ أدوات القياس
- ٤ وحدات القياس
- ٥ مضاعفات وكسور
- ٦ صيغة الأبعاد
- ٧ أهمية صيغة الأبعاد
- ٨ خطأ القياس
- ٩ أنواع القياس

أهمية صيغة الأبعاد

- ١ تستخدم في الحصول علي وحدات قياس الكميات الفيزيائية
- ٢ تستخدم في اختبار مدى صحة القوانين حيث :

إذا كانت صيغة أبعاد الطرف الأيمن = صيغة أبعاد الطرف الأيسر

فإن : المعادلة قد تكون صحيحة (العلاقة ممكنة)

أى أن وجود نفس صيغة الأبعاد علي طرفي المعادلة لا يضمن صحتها (لا يكفي لإثبات صحتها)

السبب قد يحتوي القانون على ثابت عددي قيمته خاطئة تخل بصحة القانون

إذا كانت صيغة أبعاد الطرف الأيمن $\neq$ صيغة أبعاد الطرف الأيسر

فإن : المعادلة قد تكون صحيحة

أى أن اختلاف صيغة الأبعاد علي طرفي المعادلة يؤكد خطأها (يكفي لإثبات صحتها)



أهمية صيغة الأبعاد



الملاحظة	مثال
• عند جمع أو طرح كميتين فيزيائيتين يجب أن تكونا من نفس النوع ولهما نفس صيغة الأبعاد ونفس وحدة القياس	يمكن جمع كتلة 2Kg مع كتلة 2kg لا يمكن طرح كتلة 2kg مع مسافة 2m
• إذا كانت وحدة القياس مختلفة لكميتين من نفس النوع فيجب أن نحول وحدة قياس إحداهما إلى وحدة قياس الأخرى لي يمكن جمع أو طرح الكميتين	$1\text{ m} + 170\text{ cm} = 100\text{ cm} + 170\text{ cm} = 270\text{ cm}$
• لا يمكن جمع أو طرح صيغة الأبعاد	$LT-1 + LT-1 = LT-1 \neq 2\text{ } LT-1$ $LT-1 - LT-1 = LT-1 \neq 0$
• يمكن ضرب وقسمة الكميات الفيزيائية التي ليس لها نفس صيغة الأبعاد وفي هذه الحالة نحصل على كمية فيزيائية جديدة	عند قسمة المسافة على الزمن تنتج السرعة عند ضرب السرعة في الكتلة ينتج كمية التحرك
الثوابت العددية ليس لها وحدة قياس أو صيغة أبعاد	$1/3 \blacksquare 5 \blacksquare \pi$
• الدول المثلثية ليس لها وحدة قياس أو صيغة أبعاد	$\sin \blacksquare \cos \blacksquare \tan$

١ عملية القياس

٢ الكميات الفيزيائية

٣ أدوات القياس

٤ وحدات القياس

٥ مضاعفات وكسور

٦ صيغة الأبعاد

٧ أهمية صيغة الأبعاد

٨ خطأ القياس

٩ أنواع القياس

الفصل الأول : القياس الفيزيائي





Measurement Error خطأ القياس



مصادر الخطأ في القياس

يوجد عدة مصادر للخطأ أثناء إجراء عملية القياس أهمها :

١ اختيار أداة قياس غير مناسبة

٢ وجود عيب في أداة القياس

٣ إجراء القياس بطريقة الخطأ

١ عملية القياس

٢ الكميات الفيزيائية

٣ أدوات القياس

٤ وحدات القياس

٥ مضاعفات وكسور

٦ صيغة الأبعاد

٧ أهمية صيغة الأبعاد

٨ خطأ القياس

٩ أنواع القياس

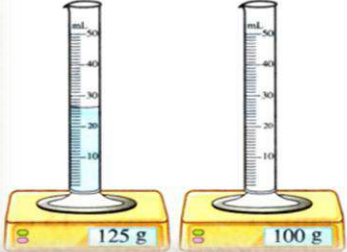
الفصل الأول : القياس الفيزيائي

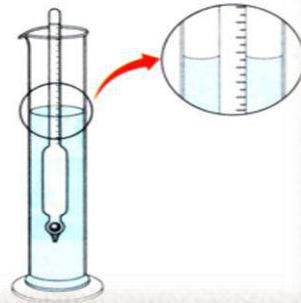




القياس المباشر – القياس الغير مباشر



المقارنة	القياس المباشر	القياس الغير مباشر
عدد عمليات القياس	عملية قياس واحدة	أكثر من عملية قياس
العمليات الحسابية	لا يتم فيه التعويض في علاقة رياضية	يتم فيه التعويض في علاقة رياضية
الخطأ في القياس	ينتج عنه خطأ واحد في عملية القياس	ينتج عنه عدة أخطاء في عملية القياس ، لذا يحدث ما يعرف بتراكم الخطأ
مثال	قياس كثافة سائل باستخدام جهاز الهيدروميتر وأخذ القراءة مباشرة منه دون تعويض في أى علاقة رياضية .	حساب كثافة سائل بقياس حجمه باستخدام المخبار المدرج وقياس كتلته باستخدام الميزان ثم حساب الكثافة من العلاقة : $\frac{\text{الكتلة}}{\text{الحجم}} = \text{الكثافة}$ 



١ عملية القياس

٢ الكميات الفيزيائية

٣ أدوات القياس

٤ وحدات القياس

٥ مضاعفات وكسور

٦ صيغة الأبعاد

٧ أهمية صيغة الأبعاد

٨ خطأ القياس

٩ أنواع القياس

الفصل الأول : القياس الفيزيائي

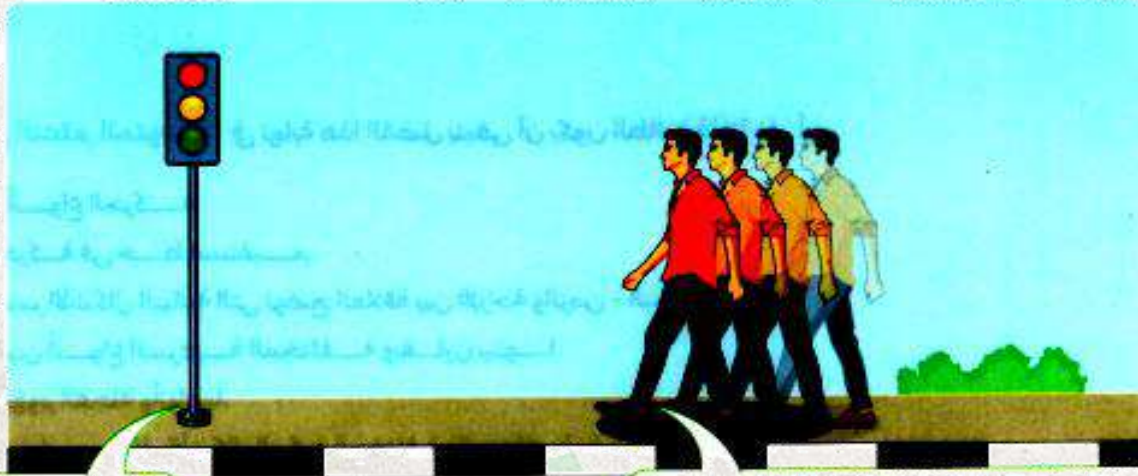




الحركة Motion



الحركة بتغير موضع الجسم بمرور الزمن بالنسبة لموضع جسم آخر ساكن (نقطة مرجعية) فإذا يرتبط مفهوم تغير موضع الجسم الأول بالنسبة لموضع الجسم الثاني (الساكن) خلال فترة من الزمن يقال أن الجسم الأول قد تحرك ويمكن تمثيل حركة هذا الجسم بـ هو صورة واحدة تجمع عدة صور متتالية للجسم «مخطط الحركة» يتم النقاطها على فترات زمنية متساوية .



جسم ساكن
(نقطة مرجعية)

جسم يغير موضعه بمرور الزمن بالنسبة
لجسم ساكن

١ الحركة

٢ أنواع الحركة

٣ السرعة

٤ الإزاحة والمسافة

٥ أنواع السرعة

٦ العجلة

٧ أنواع العجلة

الفصل الثاني : الحركة في خط مستقيم





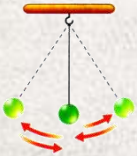
الحركة الانتقالية – الحركة الدورية



يمكن تقسيم الحركة إلى نوعين أساسيين هما

الحركة الدورية

حركة تكرر نفسها على فترات زمنية متساوية



الحركة الاهتزازية مثل:
حركة البندول البسيط
حركة أوتار الآلات الموسيقية.

الحركة في دائرة: حركة القمر حول الأرض حركة ثقل
مربوط في خيط ويتحرك في مسار دائري ويكمل عدة
دورات كاملة



الحركة الانتقالية

حركة تتميز بوجود نقطة بداية ونقطة
نهاية

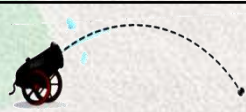


الحركة في خط مستقيم ((أبسط أنواع الحركة
وقد تكون أفقية أو رأسية أو على مستوى مائل)

مثل

• حركة القطارات.

• حركة كرة تتدحرج على سطح أفقي



حركة المقذوفات، مثل:
حركة قذيفة تنطلق من
فوهة مدفع.

١ الحركة

٢ أنواع الحركة

٣ السرعة

٤ الإزاحة والمسافة

٥ أنواع السرعة

٦ العجلة

٧ أنواع العجلة

الفصل الثاني : الحركة في خط مستقيم





السرعة (v)



يمكن التعبير عن السرعة التي يتحرك بها جسم من خلال مفهومى :

السرعة المتجهة (Velocity) مقدار واتجاه السرعة	السرعة العددية (Speed) مقدار السرعة فقط
المعدل الزمنى للتغير فى إزاحة الجسم.	المسافة التى يقطعها الجسم فى وحدة الزمن.
كمية متجهة (تحدد بالمقدار والاتجاه معا).	كمية قياسية (تحدد بالمقدار فقط).
قد تكون موجبة أو سالبة .	دائما موجبة .



وحدة قياس السرعة فى النظام الدولى **m/s** وصيغة أبعادها **LT⁻¹**



١ الحركة

٢ أنواع الحركة

٣ السرعة

٤ الإزاحة والمسافة

٥ أنواع السرعة

٦ العجلة

٧ أنواع العجلة

الفصل الثانى : الحركة فى خط مستقيم





التمييز بين مفهومي (الإزاحة – المسافة)



المسافة	الإزاحة
طول المسار المقطوع أثناء الحركة من موضع إلى آخر.	المسافة المستقيمة (أو أقصر مسافة) من نقطة البداية إلى نقطة النهاية.
تكون دائما موجبة.	قد تكون موجبة أو سالبة أو صفر.

١ الحركة

٢ أنواع الحركة

٣ السرعة

٤ الإزاحة والمسافة

٥ أنواع السرعة

٦ العجلة

٧ أنواع العجلة

الفصل الثاني : الحركة في خط مستقيم





السرعة المنتظمة – السرعة المتغيرة



الفصل الثاني : الحركة في خط مستقيم



١ الحركة

٢ أنواع الحركة

٣ السرعة

٤ الإزاحة والمسافة

٥ أنواع السرعة

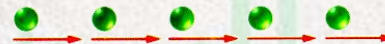
٦ العجلة

٧ أنواع العجلة

١- السرعة المنتظمة

السرعة التي يتحرك بها الجسم عندما تكون له **إزاحات متساوية في أزمنة متساوية**، ويكون الجسم متحركاً بسرعة ثابتة المقدار وفي اتجاه ثابت (خط مستقيم)

(مقدار السرعة ثابت والجسم يتحرك في اتجاه ثابت)



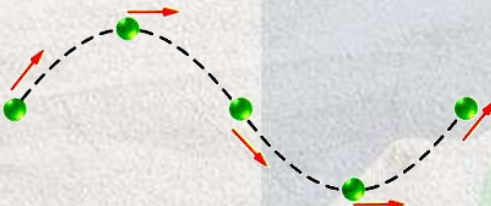
٢- السرعة المتغيرة (غير المنتظمة)

السرعة التي يتحرك بها الجسم عندما تكون له **إزاحات غير متساوية في أزمنة متساوية** (أو إزاحات متساوية في أزمنة غير متساوية) وتكون السرعة متغيرة في المقدار أو الاتجاه أو الاثنين معا.

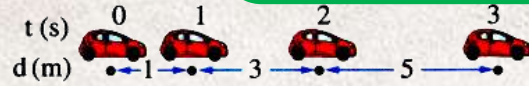
(مقدار السرعة متغير والجسم يتحرك في اتجاه ثابت)



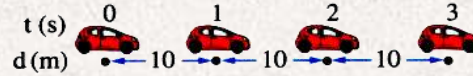
(مقدار السرعة ثابت والجسم يغير من اتجاه حركته)



السرعة المنتظمة – السرعة المتغيرة



d (m)	0	1	4	9	16	25
t (s)	0	1	2	3	4	5



d (m)	0	10	20	30	40	50
t (s)	0	1	2	3	4	5

٢- السرعة المتغيرة (غير المنتظمة)

من الجدول السابق يمكن تعيين السرعة من العلاقة $v = \frac{\Delta d}{\Delta t}$

$$v_1 = \frac{1-0}{1-0} = 1 \text{ m/s}$$

$$v_2 = \frac{4-1}{2-1} = 3 \text{ m/s}$$

$$v_3 = \frac{9-4}{3-2} = 5 \text{ m/s}$$

$$v_4 = \frac{16-9}{4-3} = 7 \text{ m/s}$$

$$v_5 = \frac{25-16}{5-4} = 9 \text{ m/s}$$

السرعة متغيرة المقدار

$$v_1 = \frac{10-0}{1-0} = 10 \text{ m/s}$$

$$v_2 = \frac{20-10}{2-1} = 10 \text{ m/s}$$

$$v_3 = \frac{30-20}{3-2} = 10 \text{ m/s}$$

$$v_4 = \frac{40-30}{4-3} = 10 \text{ m/s}$$

$$v_5 = \frac{50-40}{5-4} = 10 \text{ m/s}$$

السرعة ثابتة المقدار

١ الحركة

٢ أنواع الحركة

٣ السرعة

٤ الإزاحة والمسافة

٥ أنواع السرعة

٦ العجلة

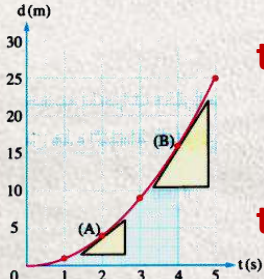
٧ أنواع العجلة



التمثيل البياني

عند تمثيل العلاقة بين الإزاحة (d) على المحور الرأسى والزمن (t) على المحور الأفقى بيانيا

بتعيين ميل المماس للمنحنى
عند أى نقطة نحصل على
مقدار السرعة عند اللحظة الى
تقابل تلك النقطة :



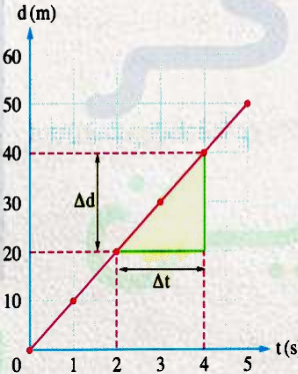
سرعة السيارة عند $t = 2$ s

slope A = 4 m/s

سرعة السيارة عند $t = 4$ s

slope B = 8 m/s

خط مستقيم



بتعيين ميل الخط
المستقيم نحصل
على مقدار السرعة
الى تتحرك بها
السيارة

slope = $v = 10$
m/s

١ الحركة

٢ أنواع الحركة

٣ السرعة

٤ الإزاحة والمسافة

٥ أنواع السرعة

٦ العجلة

٧ أنواع العجلة





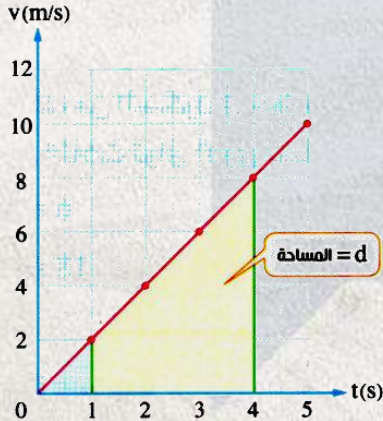
السرعة المنتظمة – السرعة المتغيرة



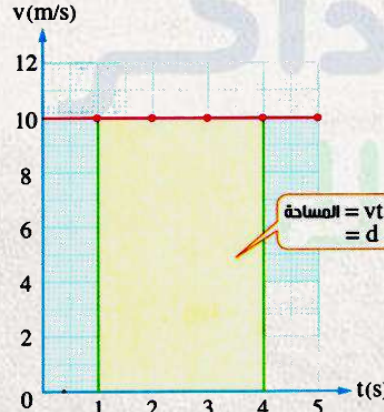
التمثيل البياني

عند تمثيل العلاقة بين السرعة (V) على المحور الرأسى والزمن (t) على المحور الأفقى بيانياً

خط مستقيم يميل على المحور الأفقى



خط مستقيم يوازي المحور الأفقى



١ الحركة

٢ أنواع الحركة

٣ السرعة

٤ الازاحة والمسافة

٥ أنواع السرعة

٦ العجلة

٧ أنواع العجلة



السرعة المنتظمة – السرعة المتغيرة



عندما تحرك جسم بسرعة متغيرة فإن

سرعة الجسم خلال فترة
محددة تسمى السرعة
المتوسطة (v) -

سرعة الجسم عند لحظة
معينة تسمى السرعة
اللحظية (v)

السرعة المتوسطة

الإزاحة الكلية أثناء
فترة محددة مقسومة
على الزمن الكلي

السرعة اللحظية

سرعة الجسم عند لحظة معينة
وتعرف بأنها المعدل الزمني للتغير في
الإزاحة عندما تؤول (تقترب) الفترة
الزمنية للتغير للصفر

١ الحركة

٢ أنواع الحركة

٣ السرعة

٤ الإزاحة والمسافة

٥ أنواع السرعة

٦ العجلة

٧ أنواع العجلة



السرعة المنتظمة – السرعة المتغيرة



وجه المقارنة	السرعة اللحظية	السرعة المتوسطة
التعريف	سرعة الجسم عند لحظة معينة وتعرف بأنها المعدل الزمني للتغير في الإزاحة عندما تؤول (تقترب) الفترة الزمنية للتغير للصفر	الإزاحة الكلية أثناء فترة محددة مقسومة على الزمن الكلي.
العلاقة الرياضية	تتعين من ميل مماس منحنى (الإزاحة - الزمن) عند نقطة معينة	$\bar{v} = \frac{d \text{ (الإزاحة الكلية)}}{t \text{ (الزمن الكلي)}}$
التمثيل البياني	تتعين سرعة الجسم اللحظية عند لحظة ما برسم مماس للمنحنى عند النقطة التي تقابل هذه اللحظة، ويكون ميل المماس هو السرعة اللحظية (V) للجسم عند تلك اللحظة. $\text{slope} = v = \frac{26.5 - 12.5}{4.8 - 3.2} = 8.75 \text{ m/s}$	تتعين سرعة الجسم المتوسطة برسم خط مستقيم يصل بين نقطة بداية الفترة ونقطة نهايتها ويكون ميل الخط هو السرعة المتوسطة (v) للجسم خلال تلك الفترة $\text{slope} = \bar{v} = \frac{\Delta d}{\Delta t} = \frac{30 - 6}{5 - 2} = 8 \text{ m/s}$

١ الحركة

٢ أنواع الحركة

٣ السرعة

٤ الإزاحة والمسافة

٥ أنواع السرعة

٦ العجلة

٧ أنواع العجلة

الفصل الثاني : الحركة في خط مستقيم





(a) العجلة



إذا تغيرت سرعة جسم متحرك من نقطة لأخرى سواء مقداراً أو اتجاهها أو الاثنين معا فإن التغير في السرعة خلال وحدة الزمن (المعدل الزمني للتغير في السرعة) يسمى العجلة وهذا النوع من الحركة يطلق عليه الحركة المعجلة ، فمثلاً يوضح الشكل التالي تغير موضع سيارة :

تزداد سرعتها بمرور الزمن



تقل سرعتها بمرور الزمن



١ الحركة

٢ أنواع الحركة

٣ السرعة

٤ الإزاحة والمسافة

٥ أنواع السرعة

٦ العجلة

٧ أنواع العجلة



العجلة (a)



تتعين العجلة من العلاقة :

$$\text{العجلة} = \frac{V_f - V_i}{t_f - t_i}$$



العجلة كمية متجهة وحدة قياسها
 m/s^2 وصيغة أبعادها LT^{-2}

١ الحركة

٢ أنواع الحركة

٣ السرعة

٤ الإزاحة والمسافة

٥ أنواع السرعة

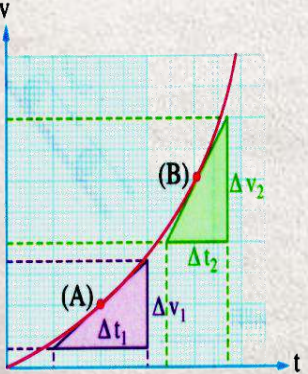
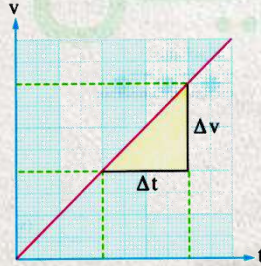
٦ العجلة

٧ أنواع العجلة



العجلة المنتظمة – العجلة المتغيرة



العجلة المنتظمة	العجلة المتغيرة (غير المنتظمة)
هي العجلة التي يتحرك بها الجسم عندما تتغير سرعته بمقادير غير متساوية في أزمنة متساوية أي بمقادير متساوية في أزمنة غير متساوية.	هي العجلة التي يتحرك بها الجسم عندما تتغير سرعته بمقادير متساوية في أزمنة متساوية.
التمثيل البياني	
عند تمثيل العلاقة بين السرعة (v) على المحور الرأسى والزمن (t) على المحور الأفقى بيانيا	
 بتعيين ميل المماس للمنحنى عند أى نقطة نحصل على العجلة عند اللحظة الى تقابل تلك النقطة. $a_A = \frac{\Delta v_1}{\Delta t_1} \quad a_B = \frac{\Delta v_2}{\Delta t_2}$	 بتعيين ميل الخط المستقيم نحصل على العجلة التي يتحرك بها الجسم $\text{slope} = a = \frac{\Delta v}{\Delta t}$

١ الحركة

٢ أنواع الحركة

٣ السرعة

٤ الازاحة والمسافة

٥ أنواع السرعة

٦ العجلة

٧ أنواع العجلة

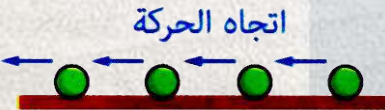
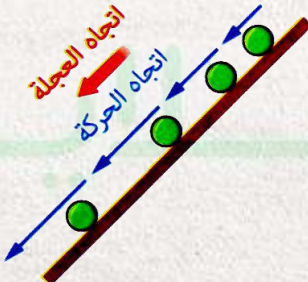
الفصل الثاني : الحركة في خط مستقيم





العجلة المنتظمة – العجلة المتغيرة



عجلة صفرية (سرعة منتظمة)	عجلة سالبة (سرعة تناقصية)	عجلة موجبة (سرعة تزايدية)
هي مقدار العجلة عندما يتحرك الجسم بسرعة منتظمة (ثابتة) بمرور الزمن	هي العجلة التي يتحرك بها جسم عندما تقل سرعته بمعدل ثابت بمرور الزمن.	هي العجلة التي يتحرك بها جسم عندما تزداد سرعته بمعدل ثابت بمرور الزمن
		

١ الحركة

٢ أنواع الحركة

٣ السرعة

٤ الازاحة والمسافة

٥ أنواع السرعة

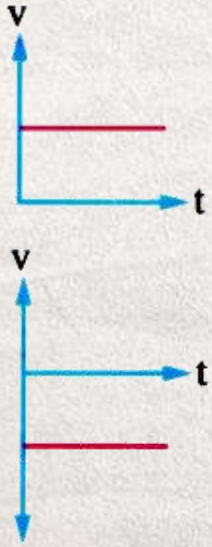
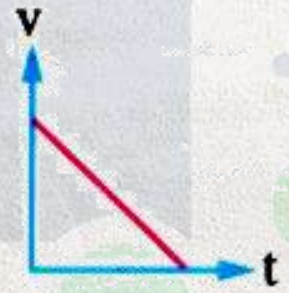
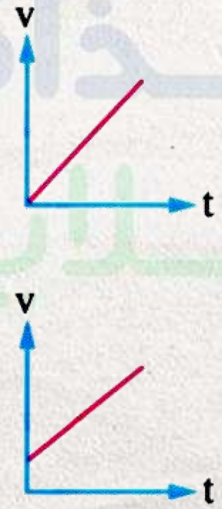
٦ العجلة

٧ أنواع العجلة



العجلة المنتظمة – العجلة المتغيرة



عجلة صفرية (سرعة منتظمة)	عجلة سالبة (سرعة تناقصية)	عجلة موجبة (سرعة تزايدية)
التمثيل البياني للعلاقة (v – t)		
		

١ الحركة

٢ أنواع الحركة

٣ السرعة

٤ الازاحة والمسافة

٥ أنواع السرعة

٦ العجلة

٧ أنواع العجلة

الفصل الثاني : الحركة في خط مستقيم





القوة Force



القوة كمية متجهة، تقاس باستخدام الميزان الزنبركي ووحدة قياسها النيوتن (N)



مؤثر خارجي يؤثر على الجسم فيغير أو يحاول التغيير من حالته الحركية



أمثلة

☐ قوتك العضلية تساعدك على تحريك الأجسام.

☐ قوة محرك السيارة تساعد على بدء الحركة أو زيادة السرعة.

☐ قوة الفرامل تساعد على إيقاف السيارة.



القوة Force

١

٢ قانون نيوتن الأول

٣ القصور الذاتي

٤ كمية التحرك

٥ قانون نيوتن الثاني

٦ عجلة تحرك جسم

٧ قانون نيوتن الثالث

الفصل الثالث : القوة والحركة





قانون نيوتن الأول Newton's First Law



قانون نيوتن الأول

$$\sum \vec{F} = 0$$

(الرمز $\sum$ يسمى سيجما ويعني محصلة)

يظل الجسم على حالته من سكون أو حركة
بسرعة منتظمة في خط مستقيم ما لم تؤثر
عليه قوة محصلة تغير من حاله



يتوقف الجسم المتحرك عندما تؤثر عليه قوة
خارجية (قوة احتكاك)



يتحرك الجسم الساكن عندما
تؤثر عليه قوة خارجية

يبقى الجسم
ساكنًا

أى أن: الجسم يحتاج قوة لتغيير حالته من السكون إلى الحركة أو من
الحركة إلى السكون ولكن لا يحتاج قوة ليحافظ على حالته
(سكون أو حركة بسرعة ثابتة في خط مستقيم)



القوة Force

١

قانون نيوتن الأول

٢

القصور الذاتى

٣

كمية التحرك

٤

قانون نيوتن الثانى

٥

عجلة تحرك جسم

٦

قانون نيوتن الثالث

٧

الفصل الثالث : القوة والحركة





مفهوم القصور الذاتي



القصور الذاتي

ميل الجسم الساكن إلى البقاء في حالة السكون وميل الجسم المتحرك للاستمرار في الحركة بسرعتة الأصلية فخط مستقيم.
أو خاصية مقاومة الأجسام لتغيير حالتها من السكون أو الحركة.



القوة Force

١

قانون نيوتن الأول

٢

القصور الذاتي

٣

كمية التحرك

٤

قانون نيوتن الثاني

٥

عجلة تحرك جسم

٦

قانون نيوتن الثالث

٧

الفصل الثالث : القوة والحركة





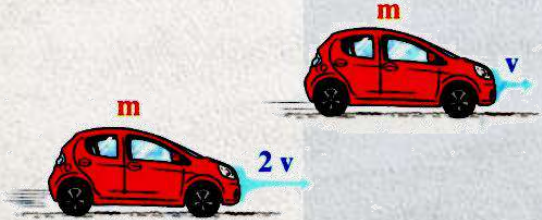
كمية التحرك



لعلك تلاحظ أن إمكانية إيقاف الأجسام الى تتحرك تحت تأثير القصور الذاتي، **تتوقف على :-**

السرعة v

فكلما زادت سرعة الجسم زاد قصوره الذاتي



لذلك يصعب إيقاف سيارة تتحرك بسرعة كبيرة بينما يسهل إيقافها إذا كانت تتحرك بسرعة صغيرة.

الكتلة m

فكلما زادت كتلة الجسم زاد قصوره الذاتي



لذلك يصعب إيقاف شاحنة كبيرة بينما يسهل إيقاف سيارة صغيرة إذا كان لهما نفس السرعة.

القوة Force

١

قانون نيوتن الأول

٢

القصور الذاتي

٣

كمية التحرك

٤

قانون نيوتن الثاني

٥

عجلة تحرك جسم

٦

قانون نيوتن الثالث

٧

الفصل الثالث : القوة والحركة





كمية التحرك



التعريف

حاصل ضرب الكتلة في السرعة

العلاقة الرياضية

$$P = mv$$

(p) كمية التحرك
(m) الكتلة
(v) السرعة



كمية التحرك (p)

العوامل

تتوقف كمية التحرك على :

- (١) الكتلة
- (٢) السرعة

نوع الكمية

كمية متجهه

وحدة القياس

Kg.m/s

صيغة الأبعاد

MLT⁻¹

لأنها حاصل ضرب كمية قياسية (الكتلة) في كمية متجهة (السرعة المتجهة) واتجاهها هو نفس اتجاه سرعة الجسم.

القوة Force

١

قانون نيوتن الأول

٢

القصور الذاتي

٣

كمية التحرك

٤

قانون نيوتن الثاني

٥

عجلة تحرك جسم

٦

قانون نيوتن الثالث

٧

الفصل الثالث : القوة والحركة





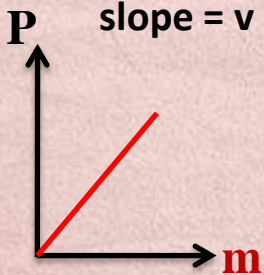
كمية التحرك



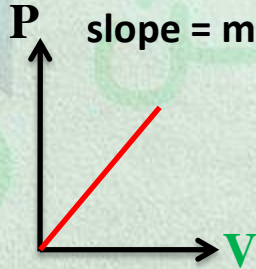
ترتبط كتلة الجسم (m) وسرعته (v) معا بكمية فيزيائية متجهة تعرف باسم كمية التحرك (P) وتتعين من العلاقة

$$P = m v$$

وحدة قياسها Kg.m/s وصيغة أبعادها MLT^{-1}



كتلة الجسم :
تتناسب كمية التحرك طرديا مع كتلة الجسم عند ثبوت السرعة.



سرعة الجسم :
تتناسب كمية التحرك طرديا مع سرعة الجسم عند ثبوت الكتلة.

القوة Force

١

قانون نيوتن الأول

٢

القصور الذاتى

٣

كمية التحرك

٤

قانون نيوتن الثانى

٥

عجلة تحرك جسم

٦

قانون نيوتن الثالث

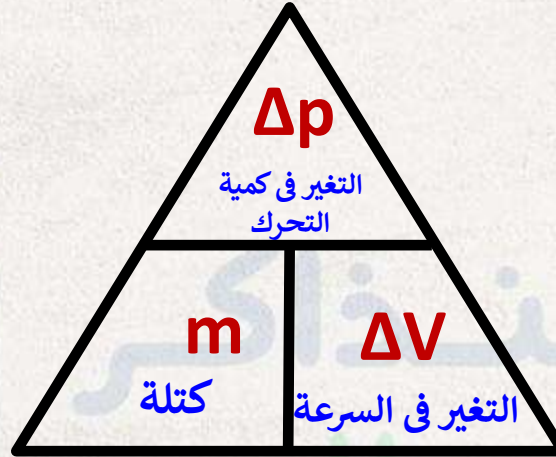
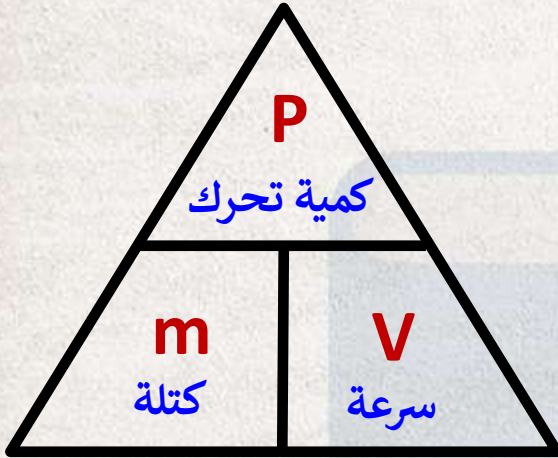
٧

الفصل الثالث : القوة والحركة





كمية التحرك



$$\frac{p_1}{p_2} = \frac{m_1 v_1}{m_2 v_2}$$

* النسبة بين كميتي تحرك جسمين

القوة Force

١

قانون نيوتن الأول

٢

القصور الذاتي

٣

كمية التحرك

٤

قانون نيوتن الثاني

٥

عجلة تحرك جسم

٦

قانون نيوتن الثالث

٧

الفصل الثالث : القوة والحركة



قانون نيوتن الثاني Newton's Second Law



قانون نيوتن الثاني

إذا أثرت قوة محصلة على جسم فإنها تكسبه عجلة تتناسب طرديا مع القوة المحصلة المؤثرة عليه وعكسيا مع كتلته

١ أثرت قوتان محصلتان مختلفتان على كتلتين متساويتين

فان الكتلة التي تتأثر بقوة أكبر تتحرك بعجلة أكبر

اي أن العجلة تتناسب طرديا مع القوة المحصلة عند ثبوت الكتلة ($a \propto F$)

٢ أثرت قوتان محصلتان **متساويتان** على كتلتين مختلفتين

فان الكتلة التي تتأثر بقوة أكبر تتحرك بعجلة اقل

اي أن العجلة تتناسب **عكسيا** مع القوة المحصلة عند ثبوت الكتلة ($a \propto 1/m$)

القوة Force

١

قانون نيوتن الأول

٢

القصور الذاتى

٣

كمية التحرك

٤

قانون نيوتن الثاني

٥

عجلة تحرك جسم

٦

قانون نيوتن الثالث

٧

الفصل الثالث : القوة والحركة





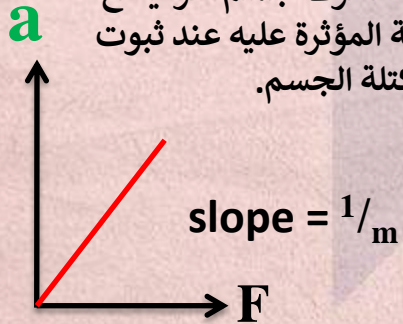
قانون نيوتن الثاني Newton's Second Law



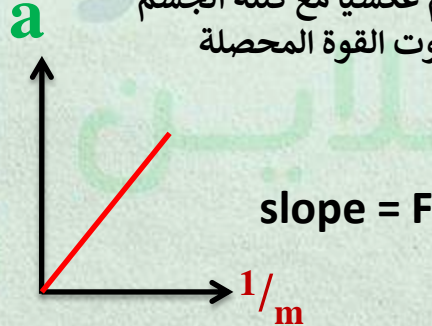
العوامل التي تتوقف عليها عجلة تحرك جسم

$$a = \frac{F}{m}$$

القوة المحصلة المؤثرة على الجسم
تناسب عجلة تحرك جسم طرديا مع
القوة المحصلة المؤثرة عليه عند ثبوت
كتلة الجسم.



كتلة الجسم : تناسب عجلة
تحرك جسم عكسيا مع كتلة الجسم
عند ثبوت القوة المحصلة



القوة Force

١

قانون نيوتن الأول

٢

القصور الذاتى

٣

كمية التحرك

٤

قانون نيوتن الثاني

٥

عجلة تحرك جسم

٦

قانون نيوتن الثالث

٧

الفصل الثالث : القوة والحركة



قانون نيوتن الثاني Newton's Second Law



الصيغة الرياضية لقانون نيوتن الثاني

$$F = m a$$

$$a = \frac{F}{m}$$

القوة وحدة قياسها وتكافئ النيوتن (N)
وصيغة ابعادها MLT^{-2}



النيوتن

مقدار القوة المحصلة التي إذا أثرت على جسم كتلته 1 Kg
أكسبته عجلة مقدارها $1 m/s^2$ في نفس اتجاه القوة

القوة Force

١

قانون نيوتن الأول

٢

القصور الذاتى

٣

كمية التحرك

٤

قانون نيوتن الثاني

٥

عجلة تحرك جسم

٦

قانون نيوتن الثالث

٧

الفصل الثالث : القوة والحركة

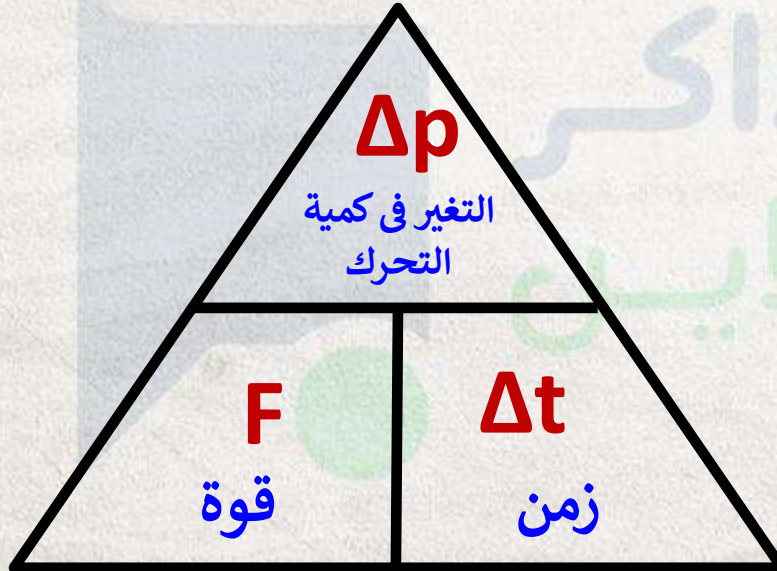


قانون نيوتن الثاني Newton's Second Law



قانون نيوتن الثاني

القوة المحصلة المؤثرة على جسم ما تساوى المعدل الزمني للتغير في كمية تحرك هذا الجسم



القوة Force

١

قانون نيوتن الأول

٢

القصور الذاتى

٣

كمية التحرك

٤

قانون نيوتن الثاني

٥

عجلة تحرك جسم

٦

قانون نيوتن الثالث

٧

الفصل الثالث : القوة والحركة





قانون نيوتن الثاني Newton's Second Law



إذا أثرت قوة محصلة على جسم فإنها تكسبه عجلة تتناسب طردياً مع القوة المحصلة المؤثرة عليه وعكسياً مع كتلته

القوة المحصلة المؤثرة على جسم ما تساوى المعدل الزمني للتغير في كمية تحرك هذا الجسم

العلاقة الرياضية

$$F = ma$$

(F) القوة المحصلة
(m) الكتلة
(a) العجلة

القوة في قانون نيوتن الثاني (F)

العوامل

تتوقف كمية التحرك على :
(١) الكتلة (٢) العجلة

نوع الكمية
كمية متجهه

وحدة القياس

$$\text{Kg.m/s}^2$$

صيغة الأبعاد

$$\text{MLT}^{-2}$$

لأنها حاصل ضرب كمية قياسية (الكتلة) في كمية متجهة (العجلة) واتجاهها هو نفس اتجاه عجلة الجسم.

القوة Force

١

قانون نيوتن الأول

٢

القصور الذاتى

٣

كمية التحرك

٤

قانون نيوتن الثاني

٥

عجلة تحرك جسم

٦

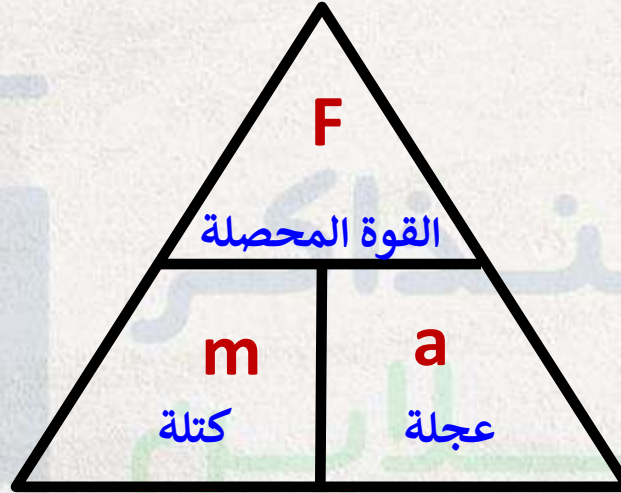
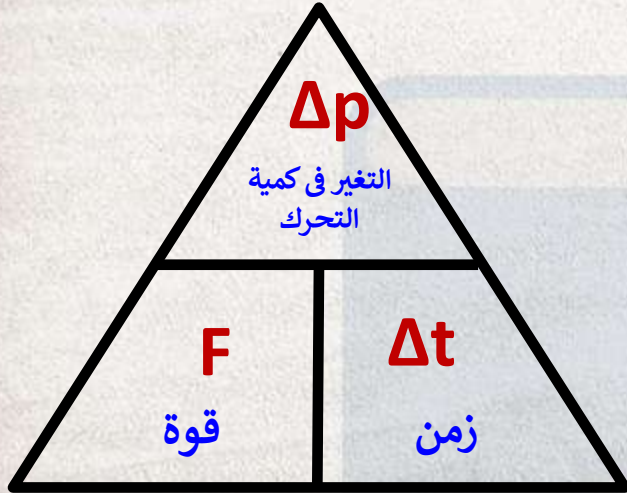
قانون نيوتن الثالث

٧

الفصل الثالث : القوة والحركة



قانون نيوتن الثاني Newton's Second Law



القوة Force

١

قانون نيوتن الأول

٢

القصور الذاتى

٣

كمية التحرك

٤

قانون نيوتن الثاني

٥

عجلة تحرك جسم

٦

قانون نيوتن الثالث

٧

الفصل الثالث : القوة والحركة





قانون نيوتن الثاني Newton's Second Law



$$F_{\text{محصلة}} = F_{\text{مؤثرة}} - F_{\text{احتكاك}}$$

$$\frac{F_1}{F_2} = \frac{m_1 a_1}{m_2 a_2}$$

* النسبة بين قوتين

القوة Force

١

قانون نيوتن الأول

٢

القصور الذاتي

٣

كمية التحرك

٤

قانون نيوتن الثاني

٥

عجلة تحرك جسم

٦

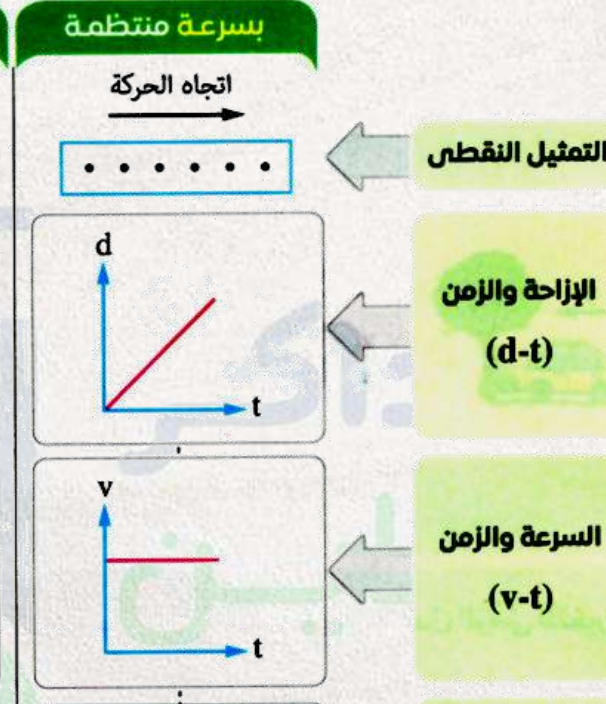
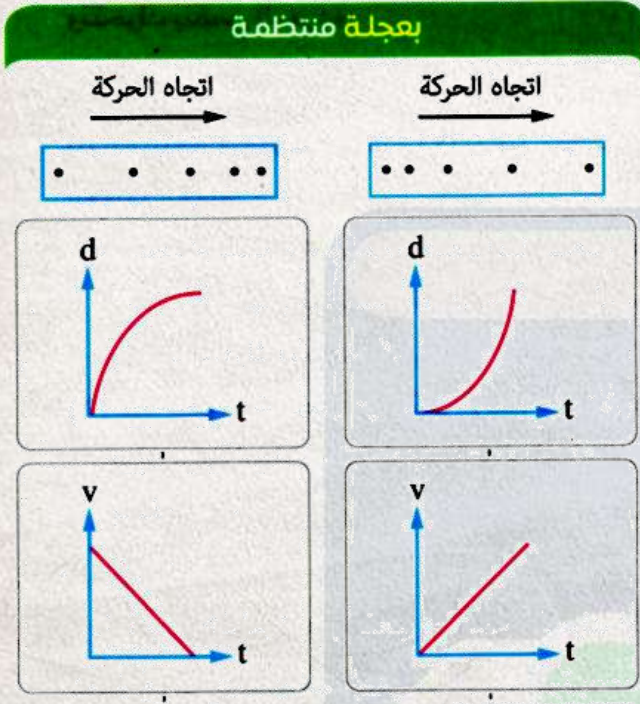
قانون نيوتن الثالث

٧

الفصل الثالث : القوة والحركة



قانون نيوتن الثاني Newton's Second Law



القوة Force

١

قانون نيوتن الأول

٢

القصور الذاتي

٣

كمية التحرك

٤

قانون نيوتن الثاني

٥

عجلة تحرك جسم

٦

قانون نيوتن الثالث

٧

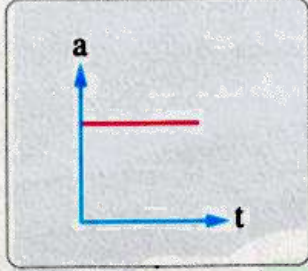
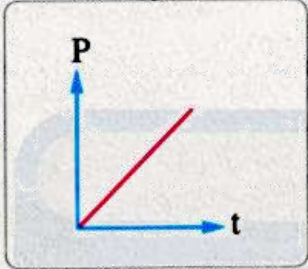
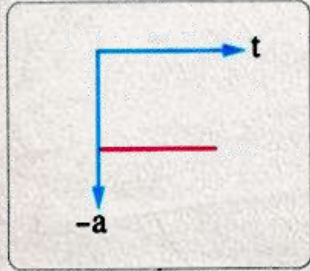
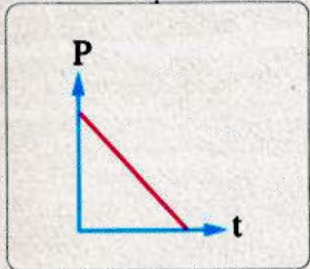
الفصل الثالث : القوة والحركة



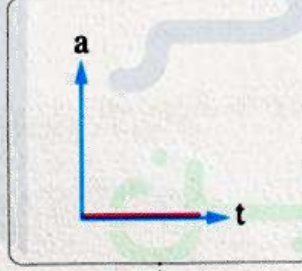
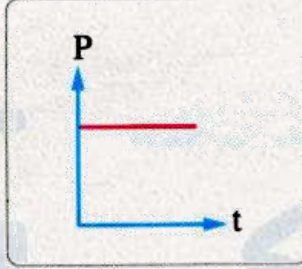
قانون نيوتن الثاني Newton's Second Law



بعجلة منتظمة



بسرعة منتظمة



كمية التحرك
والزمن
(P-t)

العجلة والزمن
(a-t)

القوة Force

١

قانون نيوتن الأول

٢

القصور الذاتى

٣

كمية التحرك

٤

قانون نيوتن الثاني

٥

عجلة تحرك جسم

٦

قانون نيوتن الثالث

٧

الفصل الثالث : القوة والحركة

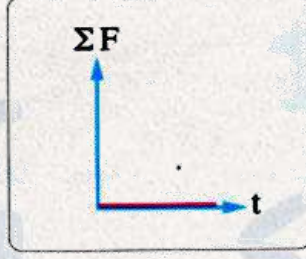
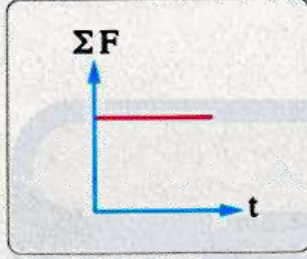
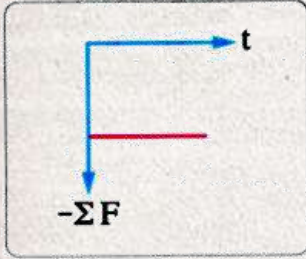


قانون نيوتن الثاني Newton's Second Law



بعجلة منتظمة

بسرعة منتظمة



القوة المحصلة
والزمن
($\Sigma F-t$)

القوة Force

١

قانون نيوتن الأول

٢

القصور الذاتى

٣

كمية التحرك

٤

قانون نيوتن الثاني

٥

عجلة تحرك جسم

٦

قانون نيوتن الثالث

٧

الفصل الثالث : القوة والحركة





قانون نيوتن الثالث Newton's Third Law



قانون نيوتن الثالث :

عندما يؤثر جسم علي جسم آخر بقوة فان الجسم الثانى يؤثر على الجسم الاول بقوة مساوية لها في المقدار ومضاد لها في الاتجاه

أو لكل فعل رد فعل مساو له في المقدار ومضاد له في الاتجاه

$$\vec{F}_1 = -\vec{F}_2$$

الصيغة الرياضية للقانون لنيوتن

الاشارة السالبة تعنى ان القوتين $\vec{F}_1$ ، $\vec{F}_2$ في اتجاهين متضادين

القوة Force

١

قانون نيوتن الأول

٢

القصور الذاتى

٣

كمية التحرك

٤

قانون نيوتن الثانى

٥

عجلة تحرك جسم

٦

قانون نيوتن الثالث

٧

الفصل الثالث : القوة والحركة





قانون نيوتن الثالث Newton's Third Law



انطلاق قذيفة من بندقية للأمام (الفعل)،
ترتد البندقية للخلف (رد الفعل)، لذلك يُثبت
الجندي كعب البندقية في تجويف الكتف.



دفع شخص جالس على كرسي متحرك للجانط (الفعل)،
يندفع الكرسي إلى الخلف (رد الفعل).



نفخ بالون ثم تركه حراً، يندفع الهواء منه في اتجاه
معين (الفعل) ويندفع البالون في الاتجاه المضاد
(رد الفعل).



ركل كرة تؤثر القدم على الكرة بقوة (الفعل)
وتؤثر الكرة على القدم بقوة في الاتجاه المضاد
(رد الفعل).



القوة Force

١

قانون نيوتن الأول

٢

القصور الذاتي

٣

كمية التحرك

٤

قانون نيوتن الثاني

٥

عجلة تحرك جسم

٦

قانون نيوتن الثالث

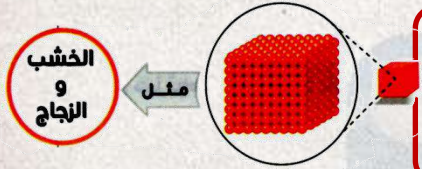
٧



توجد المادة في ثلاث حالات

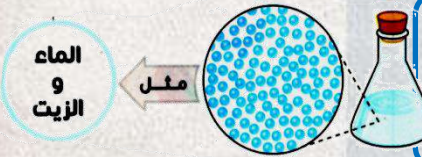


المواد يمكن أن تتواجد في **ثلاث حالات** هي :



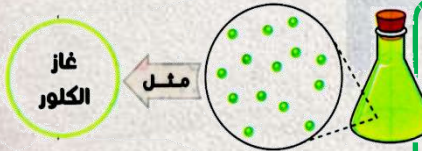
تكون المسافات البينية بين جزيئات المادة صغيرة جدا وقوى التماسك بينها كبيرة جدا وبالتالي تتخذ المادة شكلا ثابتا

الحالة
الصلبة



تكون المسافات البينية بين جزيئات المادة **متوسطة** وقوى التماسك بينها **ضعيفة** وبالتالي لا تتخذ المادة شكلا ثابتا بل تتخذ شكل الإناء الموضوعة فيه لذلك يطلق عليها **مائع**.

الحالة
السائلة



تكون المسافات البينية بين جزيئات المادة كبيرة نسبيا وقوى التماسك بينها تكاد تكون منعدمة وبالتالي لا تتخذ المادة شكلا ثابتا بل تتخذ شكل الإناء الموضوعة فيه لذلك يطلق عليها **مائع**.

الحالة
الغازية

١ حالات المادة

٢ المائع

٣ الكثافة Density

٤ الكثافة النسبية

٥ السريان Flow

٦ معدل السريان

٧ معادلة الإستمرارية

٨ اللزوجة - تفسيرها

٩ معامل اللزوجة

١٠ قوة اللزوجة

١١ تطبيقات اللزوجة

الفصل الرابع : خواص الموائع المتحركة





مفهوم ومميزات المائع



المائع

أى مادة قابلة للانسياب ولا تتخذ شكلا ثابتا بل تتخذ شكل الإناء الحاوى لها و **هناك نوعان من الموائع هما :**

١ الموائع السائلة

٢ الموائع الغازية

١ حالات المادة

٢ المائع

٣ الكثافة Density

٤ الكثافة النسبية

٥ السريان Flow

٦ معدل السريان

٧ معادلة الإستمرارية

٨ اللزوجة - تفسيرها

٩ معامل اللزوجة

١٠ قوة اللزوجة

١١ تطبيقات اللزوجة

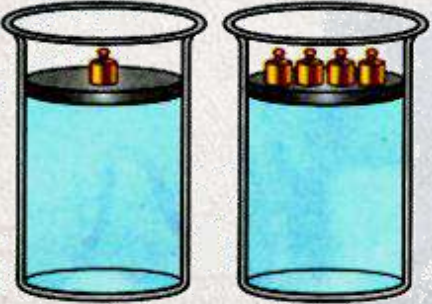
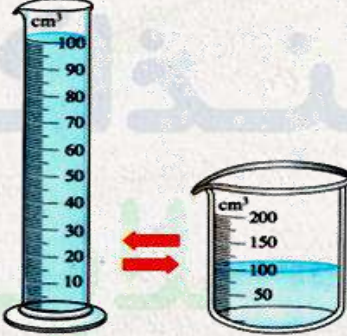


مفهوم ومميزات الماء



الموائع السائلة



غير قابلة للانضغاط	قابلة للانسياب	لها حجم معين
		
لاحظ تساوى حجم الماء في الكأسين بالرغم من تغير الضغط الناتج عن وزن الأثقال المؤثر على المكبس «مكبس حر الحركة»	لاحظ انسياب الماء من مستوى أعلى إلى مستوى أدنى	لاحظ ثبات حجم الماء واتخاذ شكل الإناء الحاوي له

١ حالات المادة

٢ المائع

٣ الكثافة Density

٤ الكثافة النسبية

٥ السريان Flow

٦ معدل السريان

٧ معادلة الإستمرارية

٨ اللزوجة - تفسيرها

٩ معامل اللزوجة

١٠ قوة اللزوجة

١١ تطبيقات اللزوجة

الفصل الرابع : خواص الموائع المتحركة



مفهوم ومميزات الماء



الموائع الغازية

٢



قابلة للانضغاط	قابلة للانسياب	تشغل أى حيز توجد فيه وتتخذ شكله
لاحظ أن حجم الغاز يتغير بتغير الضغط الناتج عن وزن الأثقال المؤثر على المكبس «مكبس حر الحركة»	لاحظ انسياب الغاز من الضغط الأعلى إلى الضغط الأقل	لاحظ أن الغاز يشغل حيز البالون ويتخذ شكله

١ حالات المادة

٢ المائع

٣ الكثافة Density

٤ الكثافة النسبية

٥ السريان Flow

٦ معدل السريان

٧ معادلة الإستمرارية

٨ اللزوجة - تفسيرها

٩ معامل اللزوجة

١٠ قوة اللزوجة

١١ تطبيقات اللزوجة

الفصل الرابع : خواص الموائع المتحركة





تعريف الكثافة



كتلة وحدة الحجم من المادة

التعريف

$$\rho = \frac{m}{V_{ol}}$$

العلاقة الرياضية

$$M L^{-3} T^0$$

صيغة الأبعاد

$$Kg/m^3$$

وحدة القياس

كمية قياسية

نوع الكمية

١ حالات المادة

٢ المائع

٣ الكثافة Density

٤ الكثافة النسبية

٥ السريان Flow

٦ معدل السريان

٧ معادلة الإستمرارية

٨ اللزوجة - تفسيرها

٩ معامل اللزوجة

١٠ قوة اللزوجة

١١ تطبيقات اللزوجة

الفصل الرابع : خواص الموائع المتحركة



تعريف الكثافة



العوامل

تتوقف كثافة المادة على

- (١) الكتلة الذرية أو الكتلة الجزيئية للمادة.
- (٢) المسافات البينية بين الذرات أو الجزيئات.
- (٣) درجة الحرارة.

١ حالات المادة

٢ المائع

٣ الكثافة Density

٤ الكثافة النسبية

٥ السريان Flow

٦ معدل السريان

٧ معادلة الإستمرارية

٨ اللزوجة - تفسيرها

٩ معامل اللزوجة

١٠ قوة اللزوجة

١١ تطبيقات اللزوجة

الفصل الرابع : خواص الموائع المتحركة

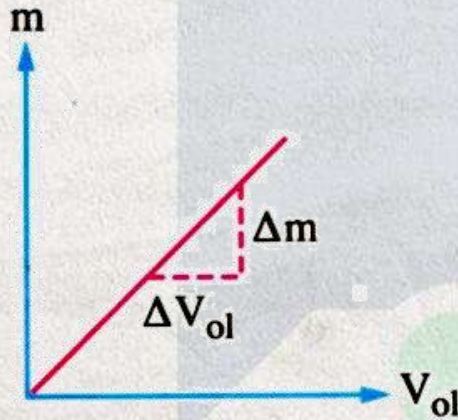




تعريف الكثافة



عند تمثيل العلاقة بيانيا بين الكتلة (m) لعدة أجسام مصنوعة من نفس المادة وعند نفس درجة الحرارة والحجم (V_{ol}) لكل من هذه الأجسام، نجد أنها خط مستقيم يبدأ من نقطة الأصل، ويميل على المحور الأفقي كما بالشكل المقابل.



$$\text{slope} = \frac{\Delta m}{\Delta V_{ol}} = \rho$$

١ حالات المادة

٢ المائع

٣ الكثافة Density

٤ الكثافة النسبية

٥ السريان Flow

٦ معدل السريان

٧ معادلة الإستمرارية

٨ اللزوجة - تفسيرها

٩ معامل اللزوجة

١٠ قوة اللزوجة

١١ تطبيقات اللزوجة





تعريف الكثافة النسبية لمادة صلبة أو سائلة



هي نسبة كثافة المادة إلى كثافة الماء عند 4°C أو
نسبة كتلة حجم معين من المادة إلى كتلة نفس الحجم من الماء عند 4°C

وبالتالي يمكن تعيين الكثافة النسبية لأي مادة صلبة أو سائلة من العلاقات الآتية :

$$\frac{\text{كثافة المادة عند درجة حرارة معينة}}{\text{كثافة الماء عند } 4^{\circ}\text{C}}$$

=

$$\frac{\text{كتلة حجم معين من المادة عند درجة حرارة معينة}}{\text{كتلة نفس الحجم من الماء عند } 4^{\circ}\text{C}}$$

=

الكثافة
النسبية
لمادة

١ حالات المادة

٢ المائع

٣ الكثافة Density

٤ الكثافة النسبية

٥ السريان Flow

٦ معدل السريان

٧ معادلة الإستمرارية

٨ للزوجية - تفسيرها

٩ معامل اللزوجية

١٠ قوة اللزوجية

١١ تطبيقات اللزوجية

الفصل الرابع : خواص الموائع المتحركة





تعريف الكثافة النسبية لمادة صلبة أو سائلة



يطلق على الكثافة النسبية أحيانا **الوزن النوعي للمادة**.

الكثافة النسبية ليس لها وحدة قياس لأنها نسبة بين كميتين لهما نفس صيغة الأبعاد.

يمكن تعيين كثافة المادة بمعلومية كثافتها النسبية من العلاقة :

$$\rho_{(المادة)} = \rho_{(النسبية)} \times \rho_{(ماء)} = \rho_{(النسبية)} \times 1000 \text{ (kg/m}^3\text{)}$$

حيث : $\rho_{(ماء)}$ عند 4°C تساوي 1000 kg/m³

١ حالات المادة

٢ المائع

٣ الكثافة Density

٤ الكثافة النسبية

٥ السريان Flow

٦ معدل السريان

٧ معادلة الإستمرارية

٨ اللزوجة - تفسيرها

٩ معامل اللزوجة

١٠ قوة اللزوجة

١١ تطبيقات اللزوجة





تعريف الكثافة النسبية لمادة صلبة أو سائلة



ملاحظات



جسم أجوف كتلته (m) وكثافة مادته (ρ) فإذا كان حجمه الخارجي جسم (V_{ol}) وحجم التجويف تجويف (V_{ol}) فإن الكثافة (ρ) تحسب من العلاقة

$$\rho = \frac{m}{(V_{ol})_{\text{جسم}} - (V_{ol})_{\text{تجويف}}}$$

عند خلط مادتين أو أكثر لا تتفاعلان معا لتكوين مخلوط متجانس مثل تكوين محلول في حالة السوائل أو تكوين سبيكة في حالة المواد الصلبة

١ حالات المادة

٢ المائع

٣ الكثافة Density

٤ الكثافة النسبية

٥ السريان Flow

٦ معدل السريان

٧ معادلة الإستمرارية

٨ اللزوجة - تفسيرها

٩ معامل اللزوجة

١٠ قوة اللزوجة

١١ تطبيقات اللزوجة



تعريف الكثافة النسبية لمادة صلبة أو سائلة



تطبيقات على الكثافة



1 تشخيص بعض الأمراض

نقص تركيز كرات الدم الحمراء	زيادة تركيز كرات الدم الحمراء	زيادة تركيز الأملاح في البول
عن طريق قياس كثافة الدم.	عن طريق قياس كثافة الدم.	عن طريق قياس كثافة البول
تتراوح كثافة الدم في الحالة الطبيعية ما بين 1040 Kg/m^3 , 1060 Kg/m^3		
قلت كثافة الدم عن 1040 Kg/m^3 دل ذلك على نقص تركيز كرات الدم الحمراء وهذا يشير إلى مرض الأنيميا (فقر الدم)	زادت كثافة الدم عن 1060 Kg/m^3 دل ذلك على زيادة تركيز كرات الدم الحمراء.	الكثافة المعتادة للبول هي 1020 Kg/m^3 وبعض الأمراض تؤدي إلى زيادة تركيز الأملاح في البول مما يؤدي إلى زيادة كثافة البول عن الحالة الطبيعية

١ حالات المادة

٢ المائع

٣ الكثافة Density

٤ الكثافة النسبية

٥ السريان Flow

٦ معدل السريان

٧ معادلة الإستمرارية

٨ اللزوجة - تفسيرها

٩ معامل اللزوجة

١٠ قوة اللزوجة

١١ تطبيقات اللزوجة

الفصل الرابع : خواص الموائع المتحركة





تعريف الكثافة النسبية لمادة صلبة أو سائلة



تطبيقات على الكثافة



الاستدلال على مدى شحن بطارية السيارة بقياس كثافة المحلول الإلكتروليتي للبطارية فإثناء عملية :

2

الشحن

تتحرر أيونات الكبريتات من ألواح الرصاص وتعود للمحلول مرة أخرى فتزداد كثافة المحلول الإلكتروليتي (الحمض) وتعود لقيمتها الأصلية.

التفريغ

تقل كثافة المحلول الإلكتروليتي (حمض الكبريتيك المخفف) نتيجة استهلاكه في تفاعله مع ألواح الرصاص وتكوين كبريتات الرصاص وماء.

١ حالات المادة

٢ المائع

٣ الكثافة Density

٤ الكثافة النسبية

٥ السريان Flow

٦ معدل السريان

٧ معادلة الإستمرارية

٨ للزوجـة – تفسيرها

٩ معامل اللزوجـة

١٠ قوة اللزوجـة

١١ تطبيقات اللزوجـة

الفصل الرابع : خواص الموائع المتحركة





خاصية السريان



خطوط الانسياب



١ حالات المادة

٢ المائع

٣ الكثافة Density

٤ الكثافة النسبية

٥ السريان Flow

٦ معدل السريان

٧ معادلة الإستمرارية

٨ اللزوجة - تفسيرها

٩ معامل اللزوجة

١٠ قوة اللزوجة

١١ تطبيقات اللزوجة

الفصل الرابع : خواص الموائع المتحركة

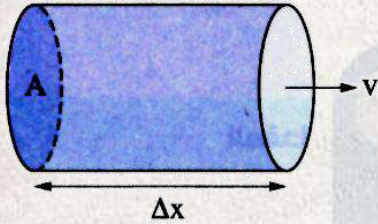




خاصية السريان



الانسياب معدل السريان



بفرض كمية من سائل كثافته ρ حجمها V_{oi} وكتلتها m تسرى سريانا هادئا بسرعة v لتتحرك مسافة Δx في زمن Δt خلال مقطع من أنبوبة مساحته A كما بالشكل فإن :

السريان الكتلي Q_m	السريان الحجمي Q_v	وجه المقارنه
كتله السائل المنساب خلال مقطع معين من الأنبوبة في الثانية الواحدة	حجم السائل المنساب خلال مقطع معين من الأنبوبة في الثانية الواحدة	المفهوم

١ حالات المادة

٢ المائع

٣ الكثافة Density

٤ الكثافة النسبية

٥ السريان Flow

٦ معدل السريان

٧ معادلة الإستمرارية

٨ اللزوجة - تفسيرها

٩ معامل اللزوجة

١٠ قوة اللزوجة

١١ تطبيقات اللزوجة

الفصل الرابع : خواص الموائع المتحركة

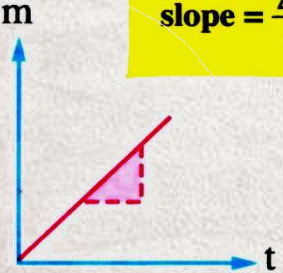
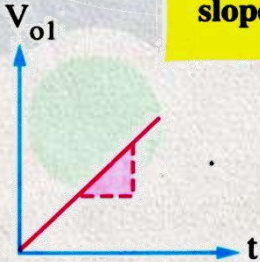




خاصية السريان



الانسياب معدل السريان

معدل السريان الكتلي Q_m	معدل السريان الحجمي Q_v	وجه المقارنه
kg/s	m^3/s	وحدة القياس
$Q_m = \rho Av$	$Q_v = Av$	استنتاج العلاقة
$\therefore Q_m = \rho Q_v$		
 $\text{slope} = \frac{\Delta m}{\Delta t} = Q_m$	 $\text{slope} = \frac{\Delta V_{ol}}{\Delta t} = Q_v$	التمثيل البياني

١ حالات المادة

٢ المائع

٣ الكثافة Density

٤ الكثافة النسبية

٥ السريان Flow

٦ معدل السريان

٧ معادلة الإستمرارية

٨ اللزوجة - تفسيرها

٩ معامل اللزوجة

١٠ قوة اللزوجة

١١ تطبيقات اللزوجة

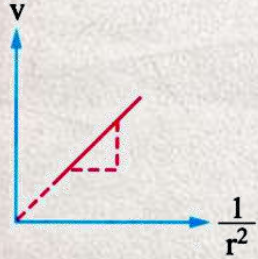
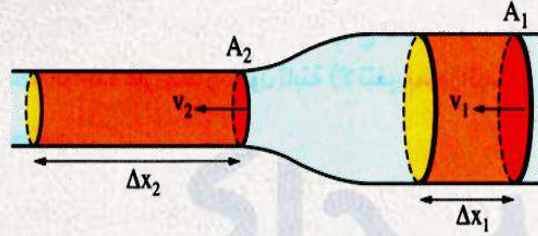
الفصل الرابع : خواص الموائع المتحركة



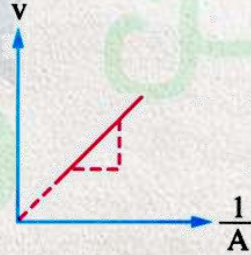
(العلاقة بين سرعة سريان السائل ومساحة مقطع الأنبوبة)

← معادلة الاستمرارية (العلاقة بين سرعة سريان السائل ومساحة مقطع الأنبوبة)

$$\therefore \frac{v_1}{v_2} = \frac{A_2}{A_1} = \frac{r_2^2}{r_1^2} = \frac{d_2^2}{d_1^2}$$



$$\text{slope} = \frac{\Delta v}{\Delta \left(\frac{1}{r^2} \right)} = \frac{Q_v}{\pi}$$



$$\text{slope} = \frac{\Delta v}{\Delta \left(\frac{1}{A} \right)} = Q_v$$

١ حالات المادة

٢ المائع

٣ الكثافة Density

٤ الكثافة النسبية

٥ السريان Flow

٦ معدل السريان

٧ معادلة الإستمرارية

٨ اللزوجة - تفسيرها

٩ معامل اللزوجة

١٠ قوة اللزوجة

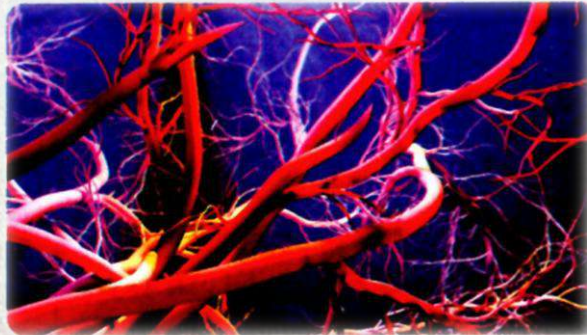
١١ تطبيقات اللزوجة

(العلاقة بين سرعة سريان السائل ومساحة مقطع الأنبوبة)

تطبيقات على معادلة الاستمرارية

١ سريان الدم في الشعيرات الدموية

سرعة سريان الدم في الشريان الرئيسي أكبر من سرعة سريانه في الشعيرات الدموية لأن مجموع مساحات مقاطع الشعيرات أكبر من مساحة مقطع الشريان الرئيسي ، وبالتالي تقل سرعة الدم في الشعيرات الدموية حيث $(v \propto \frac{1}{A})$ وبطء حركة الدم في الشعيرات الدموية يسمح بحدوث عملية تبادل غازي بالأكسجين وثنائي أكسيد الكربون بين الدم والأنسجة وتزويدها بالمواد الغذائية



١ حالات المادة

٢ المائع

٣ الكثافة Density

٤ الكثافة النسبية

٥ السريان Flow

٦ معدل السريان

٧ معادلة الإستمرارية

٨ اللزوجة - تفسيرها

٩ معامل اللزوجة

١٠ قوة اللزوجة

١١ تطبيقات اللزوجة

(العلاقة بين سرعة سريان السائل ومساحة مقطع الأنبوبة)

تطبيقات على معادلة الاستمرارية



٢ تصميم فتحات مواقد الغاز

تصمم فتحات مواقد الغاز بحيث تكون مساحتها صغيرة حتى يندفع الغاز منها بسرعة عالية حيث $(v \propto \frac{1}{A})$

٣ تصميم فوهة خرطوم إطفاء الحريق

يصمم طرف خرطوم إطفاء الحريق بحيث ينتهي بنهايات مسحوبة (ضيقة) وذلك لتزداد سرعة سريان الماء عند طرف الخرطوم حيث $(v \propto \frac{1}{A})$ فيصل الماء المندفع من طرف الخرطوم لأماكن بعيدة وبسرعة كبيرة.

١ حالات المادة

٢ المائع

٣ الكثافة Density

٤ الكثافة النسبية

٥ السريان Flow

٦ معدل السريان

٧ معادلة الإستمرارية

٨ اللزوجة - تفسيرها

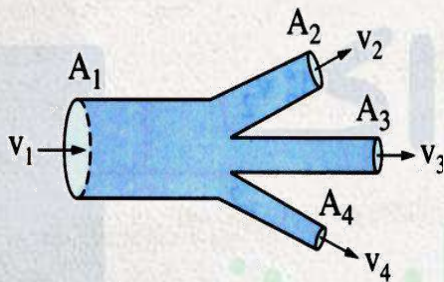
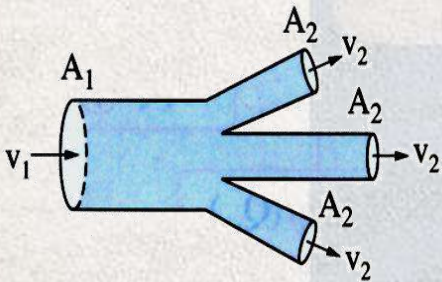
٩ معامل اللزوجة

١٠ قوة اللزوجة

١١ تطبيقات اللزوجة

(العلاقة بين سرعة سريان السائل ومساحة مقطع الأنبوبة)

عند سريان سائل سريانا هادئا في أنبوبة متفرعة إلى عدد من الأفرع :

وجه المقارنة	غير المتساوية في مساحة المقطع	المتساوية في مساحة المقطع
الشكل		
القانون	$A_1 v_1 = A_2 v_2 + A_3 v_3 + A_4 v_4$ $r_1^2 v_1 = r_2^2 v_2 + r_3^2 v_3 + r_4^2 v_4$ $d_1^2 v_1 = d_2^2 v_2 + d_3^2 v_3 + d_4^2 v_4$	$A_1 v_1 = n A_2 v_2$ $r_1^2 v_1 = n r_2^2 v_2$ $d_1^2 v_1 = n d_2^2 v_2$

١ حالات المادة

٢ المائع

٣ الكثافة Density

٤ الكثافة النسبية

٥ السريان Flow

٦ معدل السريان

٧ معادلة الإستمرارية

٨ اللزوجة - تفسيرها

٩ معامل اللزوجة

١٠ قوة اللزوجة

١١ تطبيقات اللزوجة

الفصل الرابع : خواص الموائع المتحركة



خاصية اللزوجة



نشاط 1



علق قمعين متماثلين كل منهما في حامل وضع أسفل كل منهما كأس

صب في أحد القمعين حجما معينا من الكحول وفي الآخر نفس الحجم من الجليسرين.

خطوات



سرعة انسياب الجليسرين أقل من سرعة انسياب الكحول
الجليسرين للانسياب أقل من قابلية الكحول للانسياب.

لزوجة الجليسرين أكبر من لزوجة الكحول.

الملاحظة

الاستنتاج

١ حالات المادة

٢ المائع

٣ الكثافة Density

٤ الكثافة النسبية

٥ السريان Flow

٦ معدل السريان

٧ معادلة الإستمرارية

٨ اللزوجة - تفسيرها

٩ معامل اللزوجة

١٠ قوة اللزوجة

١١ تطبيقات اللزوجة

الفصل الرابع : خواص الموائع المتحركة





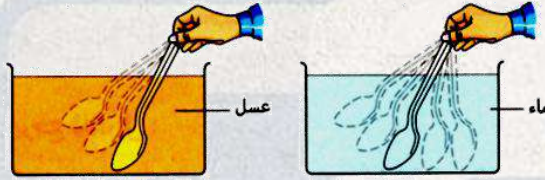
خاصية اللزوجة



نشاط 2



قم بتحريك ملعقة داخل كأسين أحدهما مملوء بحجم معين من الماء والآخر مملوء بنفس الحجم من العسل ثم اخرج الملعقة.



خطوات

الملاحظة

تتحرك الملعقة في العسل بصعوبة بينما تتحرك في الماء بسهولة **أي أن** : مقاومة العسل لحركة الأجسام خلاله أكبر من مقاومة الماء لها.

تتوقف حركة العسل بعد إخراج الملعقة بفترة وجيزة في حين تستمر حركة الماء فترة أكبر **أي أن** : مقاومة العسل لحركته أكبر من مقاومة الماء لحركته.

لزوجة العسل أكبر من لزوجة الماء.

الاستنتاج



١ حالات المادة

٢ المائع

٣ الكثافة Density

٤ الكثافة النسبية

٥ السريان Flow

٦ معدل السريان

٧ معادلة الإستمرارية

٨ اللزوجة - تفسيرها

٩ معامل اللزوجة

١٠ قوة اللزوجة

١١ تطبيقات اللزوجة

الفصل الرابع : خواص الموائع المتحركة





خاصية اللزوجة



مما سبق نستنتج أن :

يبدى مقاومة أكبر لحركته وانسيابه.

يبدى مقاومة أكبر لحركة الأجسام خلاله .

السائل
الأكثر
لزوجة

يمكن تعريف خاصية اللزوجة كالتالى :

خاصية اللزوجة

الخاصية التى تسبب وجود مقاومة أو احتكاك بين طبقات السائل بحيث تعوق انزلاق بعضها فوق بعض

١ حالات المادة

٢ المائع

٣ الكثافة Density

٤ الكثافة النسبية

٥ السريان Flow

٦ معدل السريان

٧ معادلة الإستمرارية

٨ اللزوجة - تفسيرها

٩ معامل اللزوجة

١٠ قوة اللزوجة

١١ تطبيقات اللزوجة

الفصل الرابع : خواص الموائع المتحركة





خاصية اللزوجة



يوجد نوعان من قوى التجاذب بين جزيئات المادة وبعضها :

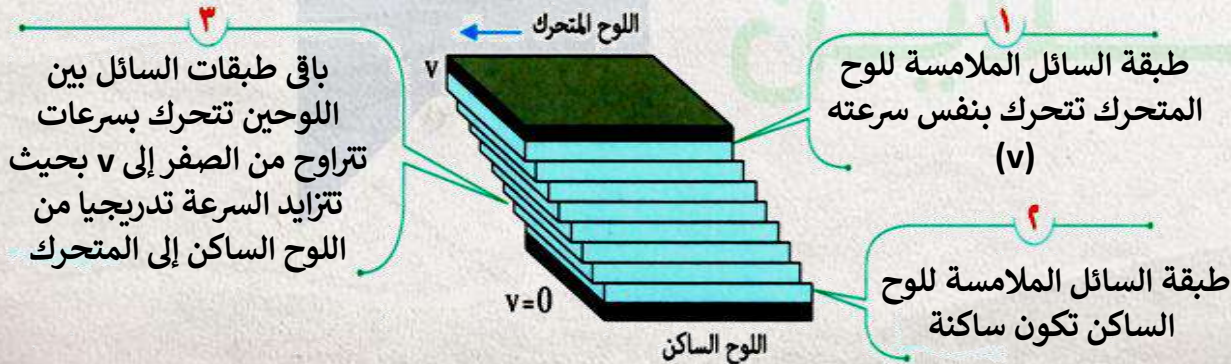
قوى التماسك

قوى التجاذب بين جزيئات نفس المادة، مثل قوى التماسك بين جزيئات العسل

قوى التلاصق

قوى التجاذب بين جزيئات مادة وجزيئات مادة أخرى مثل قوى التلاصق بين جزيئات قطرة الماء والزجاج.

إذا تصورنا كمية من سائل محصورة بين لوحين مستويين أحدهما ساكن والآخر متحرك بسرعة v فإن :



١ حالات المادة

٢ المائع

٣ الكثافة Density

٤ الكثافة النسبية

٥ السريان Flow

٦ معدل السريان

٧ معادلة الإستمرارية

٨ اللزوجة - تفسيرها

٩ معامل اللزوجة

١٠ قوة اللزوجة

١١ تطبيقات اللزوجة



خاصية اللزوجة



ويرجع ذلك إلى :

وجود احتكاك بين كل من اللوحين وطبقة السائل الملامسة لكل منهما ناج عن قوى التلاصق بين جزيئات السائل الملامسة للوح الصلب وجزيئات سطح اللوح نفسه فتكون سرعة كل طبقة من السائل مماثلة لسرعة اللوح الملامسة له.

وجود احتكاك بين كل طبقة من طبقات السائل والطبقة التي أسفلها ناج عن قوى التماسك بين جزيئات السائل وبعضها البعض مما يعوق انزلاقها فوق بعضها البعض فينشأ اختلاف نسبي في السرعة بين كل طبقة وإلى تعلوها.

١ حالات المادة

٢ المائع

٣ الكثافة Density

٤ الكثافة النسبية

٥ السريان Flow

٦ معدل السريان

٧ معادلة الإستمرارية

٨ اللزوجة - تفسيرها

٩ معامل اللزوجة

١٠ قوة اللزوجة

١١ تطبيقات اللزوجة

الفصل الرابع : خواص الموائع المتحركة





استنتاج معامل اللزوجة لسائل



استنتاج معامل اللزوجة لسائل وقوة اللزوجة



$$\therefore F \propto \frac{Av}{d}$$

$$\therefore F = \text{constant} \times \frac{Av}{d}$$

$\therefore$

$$F = \eta_{vs} \frac{Av}{d}$$

$\therefore$

$$\eta_{vs} = \frac{Fd}{Av}$$

حيث : (η_{vs}) معامل اللزوجة للسائل ويمكن تعريفه كالتالي :

معامل اللزوجة

يعادل القوة المماسية المؤثرة على وحدة المساحات من سائل والتي تسبب فرق في السرعة مقداره الوحدة بين طبقتين من السائل المسافة العمودية بينهما الوحدة

معامل اللزوجة وحدة قياسية $N.s/m^2$ وتكافئ $Kg/m.s$ أو $J.s/m^3$

١ حالات المادة

٢ المائع

٣ الكثافة Density

٤ الكثافة النسبية

٥ السريان Flow

٦ معدل السريان

٧ معادلة الإستمرارية

٨ اللزوجة - تفسيرها

٩ معامل اللزوجة

١٠ قوة اللزوجة

١١ تطبيقات اللزوجة

الفصل الرابع : خواص الموائع المتحركة

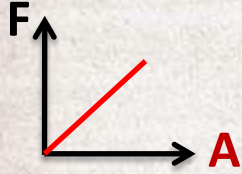




العوامل التي تتوقف عليها قوة اللزوجة

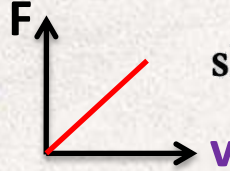


مساحة الطبقة المتحركة : تتناسب قوة اللزوجة طرديا مع مساحة الطبقة المتحركة



$$\text{slope} = \frac{\Delta F}{\Delta A} = \eta_{vs} \frac{v}{d}$$

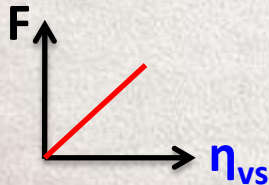
سرعة الطبقة المتحركة تتناسب قوة اللزوجة طرديا مع سرعة الطبقة المتحركة



$$\text{slope} = \frac{\Delta F}{\Delta v} = \eta_{vs} \frac{A}{d}$$

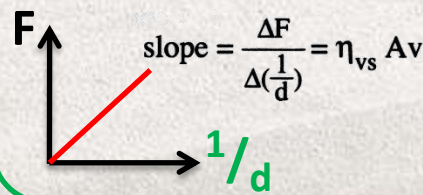
$$F = \eta_{vs} \frac{A v}{d}$$

معامل لزوجة السائل : تتناسب قوة اللزوجة طرديا مع معامل لزوجة السائل



$$\text{slope} = \frac{\Delta F}{\Delta \eta_{vs}} = \frac{A v}{d}$$

المسافة العمودية بين الطبقتين : تتناسب قوة اللزوجة عكسيا مع المسافة العمودية بين الطبقتين عند ثبوت باقي العوامل



$$\text{slope} = \frac{\Delta F}{\Delta (1/d)} = \eta_{vs} A v$$

١ حالات المادة

٢ المائع

٣ الكثافة Density

٤ الكثافة النسبية

٥ السريان Flow

٦ معدل السريان

٧ معادلة الإستمرارية

٨ اللزوجة - تفسيرها

٩ معامل اللزوجة

١٠ قوة اللزوجة

١١ تطبيقات اللزوجة

الفصل الرابع : خواص الموائع المتحركة





استنتاج معامل اللزوجة لسائل



العوامل التي يتوقف عليها معامل اللزوجة لسائل نقي

١- نوع السائل	٢- درجة حرارة السائل (تقل لزوجة السائل بارتفاع درجة حرارته)
عند درجة حرارة 20°C	معامل لزوجة الماء عند درجة حرارة
$(\eta_{vs})_{\text{ماء}} = 10^{-3} \text{ N.s/m}^2$ $(\eta_{vs})_{\text{جليسرين}} = 1.5 \text{ N.s/m}^2$ $(\eta_{vs})_{\text{عسل}} = 10 \text{ N.s/m}^2$	$t = 20^\circ\text{C} \rightarrow \eta_{vs} = 10^{-3} \text{ N.s/m}^2$ $t = 100^\circ\text{C} \rightarrow \eta_{vs} = 0.28 \times 10^{-3} \text{ N.s/m}^2$

١ حالات المادة

٢ المائع

٣ الكثافة Density

٤ الكثافة النسبية

٥ السريان Flow

٦ معدل السريان

٧ معادلة الإستمرارية

٨ اللزوجة - تفسيرها

٩ معامل اللزوجة

١٠ قوة اللزوجة

١١ تطبيقات اللزوجة

الفصل الرابع : خواص الموائع المتحركة





تطبيقات على خاصية اللزوجة



1 تزييت وتشحيم الآلات المعدنية

ينبغي تشحيم أو تزييت الآلات المعدنية من وقت لآخر لإنقاص كمية الحرارة المتولدة نتيجة الاحتكاك ولحماية أجزاء الآلة من التآكل وزيادة كفاءتها.

ملاحظة



لا يمكن استخدام الماء في عملية التزييت **لأنه** من السوائل ذات اللزوجة الصغيرة فسرعان ما ينساب بعيدا عن الآلة لضعف قوة التصاقه بها أثناء حركتها

تتم عملية التزييت باستخدام زيوت ذات لزوجة كبيرة لكي يكون لها القدرة على الالتصاق بأجزاء الآلة مع استمرار الحركة الدائبة ولا تنساب بعيدا عنها.

١ حالات المادة

٢ المائع

٣ الكثافة Density

٤ الكثافة النسبية

٥ السريان Flow

٦ معدل السريان

٧ معادلة الإستمرارية

٨ اللزوجة - تفسيرها

٩ معامل اللزوجة

١٠ قوة اللزوجة

١١ تطبيقات اللزوجة



تطبيقات على خاصية اللزوجة



معدل استهلاك الوقود في مركبة متحركة يتوقف على :

2 المركبات المتحركة

١. حركة المركبة بعجلة (تغيير سرعة حركتها).
٢. قوى الاحتكاك مع : - الطريق - الهواء (مقاومة الهواء لحركة المركبة)

إذا تحركت المركبات بسرعة منتظمة (عجلة الحركة = صفر) وكانت هذه السرعة

مرتفعة (عن حد معين)	منخفضة أو متوسطة
مقاومة الهواء الناتجة عن لزوجه تتناسب طرديا مع مربع سرعة المركبة فيكون معدل استهلاك الوقود أعلى بكثير.	مقاومة الهواء الناتجة عن لزوجه تتناسب طرديا مع مربع سرعة المركبة فيكون معدل استهلاك الوقود أعلى بكثير.
لذلك يلجأ قائد المركبة الخبير إلى الحد من سرعتها لتقليل معدل استهلاك الوقود	

١ حالات المادة

٢ المائع

٣ الكثافة Density

٤ الكثافة النسبية

٥ السريان Flow

٦ معدل السريان

٧ معادلة الإستمرارية

٨ اللزوجة - تفسيرها

٩ معامل اللزوجة

١٠ قوة اللزوجة

١١ تطبيقات اللزوجة

الفصل الرابع : خواص الموائع المتحركة





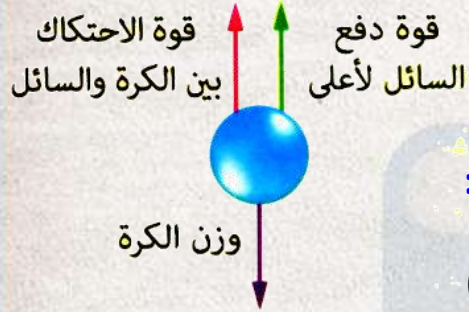
تطبيقات على خاصية اللزوجة



الطب

3

«اختبار سرعة ترسيب الدم»



عند سقوط كرة في سائل لزج تؤثر عليها ثلاث قوى هي :

- ١- وزنها لأسفل ٢- قوة دفع السائل لأعلى
- ٣- قوة الاحتكاك بينها وبين السائل لأعلى (قوة اللزوجة)

فإذا كانت محصلة هذه القوى إلى أسفل تزداد سرعة الكرة وتزداد قوة الاحتكاك بينها وبين السائل حتى تصل الكرة إلى سرعة نهائية ثابتة عند اتزان تلك القوى ، ويزداد مقدار تلك السرعة النهائية للكرة بزيادة نصف قطرها، وبالتالي يمكن التعرف على حجم كرات الدم إذا كانت طبيعية أم لا عن طريق أخذ عينة من الدم وقياس معدل ترسيبها الذي يتناسب مع السرعة النهائية لتساقط كرات الدم الحمراء في البلازما

١ حالات المادة

٢ المائع

٣ الكثافة Density

٤ الكثافة النسبية

٥ السريان Flow

٦ معدل السريان

٧ معادلة الإستمرارية

٨ اللزوجة - تفسيرها

٩ معامل اللزوجة

١٠ قوة اللزوجة

١١ تطبيقات اللزوجة

الفصل الرابع : خواص الموائع المتحركة





تطبيقات على خاصية اللزوجة



الطب

3

«اختبار سرعة ترسيب الدم»

عندما يكون معدل الترسيب أعلى من المعدل الطبيعي	عندما يكون معدل الترسيب أقل من المعدل الطبيعي
فإن ذلك يدل على التصاق كرات الدم الحمراء ببعضها فيزداد حجمها ونصف قطرها	فإن ذلك يدل على تكسير كرات الدم الحمراء فيقل حجمها ونصف قطرها
وتكون السرعة النهائية لكرات الدم أثناء هبوطها خلال البلازما	
أكبر مثل حالة الإصابة بالحمى الروماتيزمية	أقل مثل حالة الإصابة بالأنيميا

معدل الترسيب الطبيعي : لكرات الدم الحمراء يتراوح بين 22 mm/h للرجال و 29 mm/h للنساء



١ حالات المادة

٢ المائع

٣ الكثافة Density

٤ الكثافة النسبية

٥ السريان Flow

٦ معدل السريان

٧ معادلة الإستمرارية

٨ اللزوجة - تفسيرها

٩ معامل اللزوجة

١٠ قوة اللزوجة

١١ تطبيقات اللزوجة

الفصل الرابع : خواص الموائع المتحركة





الضغط Pressure



الضغط عند نقطة

مقدار القوة المتوسطة المؤثرة عموديا على وحدة المساحات المحيطة بتلك النقطة

الضغط
Pressure

١

ضغط سائل عند
نقطة في باطنه

٢

الضغط الكلي عند
نقطة في باطن سائل

٣

تطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٤

أهم التطبيقات على الضغط
عند نقطه في باطن سائل

٥

وحدات قياس
الضغط

٦

تطبيقات على
الضغط

٧

قاعدة باسكال
وتطبيقاتها

٨

الفصل الخامس : خواص الموائع الساكنة





الضغط Pressure



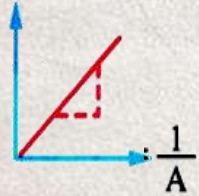
الضغط Pressure



الضغط وحدة قياسه باسكال (P_a) وتكافئ $\text{Kg.m}^{-1}.\text{S}^{-2}$ و N/m^2 و J/m^3

مساحة السطح

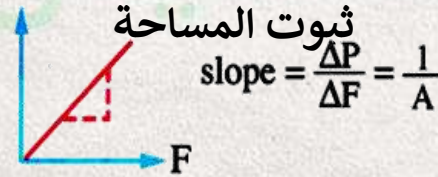
يتناسب الضغط على
سطح **عكسيا** مع مساحة
السطح التي تؤثر عليها
القوة عند ثبوت تلك القوة



$$P = \frac{F}{A}$$

مقدار القوة

يتناسب الضغط على
سطح **طرديا** مع مقدار
القوة المتوسطة المؤثرة
عموديا على السطح عند
ثبوت المساحة



الضغط
Pressure

١

ضغط سائل عند
نقطة في باطنه

٢

الضغط الكلي عند
نقطة في باطن سائل

٣

تطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٤

أهم التطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٥

وحدات قياس
الضغط

٦

تطبيقات على
الضغط

٧

قاعدة باسكال
وتطبيقاتها

٨

الفصل الخامس : خواص الموائع الساكنة





الضغط Pressure



ملاحظات



يكون لإبر الخياطة
والدبابيس أسنة مدببة



تستخدم إطارات عريضة
وأكثر عددا في سيارات
النقل الثقيل



لان :- الضغط يتناسب عكسيا مع المساحة التي تؤثر عليها القوة عند ثبوت القوة المؤثرة على تلك المساحة



بالتالي :- زيادة عدد الإطارات وعرضها يزيد مساحة التلامس الكلية للإطارات مع الطريق فيقل الضغط الناتج عن نفس الوزن (وزن السيارة) على الطريق.



بالتالي :- نقص المساحة عند سن الإبرة يزيد الضغط الناتج عن القوة المؤثرة عليها فتخترق الأجسام بسهولة.



الضغط
Pressure

١

ضغط سائل عند
نقطة في باطنه

٢

الضغط الكلي عند
نقطة في باطن سائل

٣

تطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٤

أهم التطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٥

وحدات قياس
الضغط

٦

تطبيقات على
الضغط

٧

قاعدة باسكال
وتطبيقاتها

٨

الفصل الخامس : خواص الموائع الساكنة





الضغط Pressure



ملاحظات



الضغط الذي تؤثر به فتاة ترتدي حذاء كعبه مدبب على الأرض قد يكون أكبر من الضغط الذي يؤثر به فيل على الأرض



وذلك لأن خارج قسمة وزن الفتاة على مساحة التلامس الكلية لحذاءها المدبب مع الأرض قد يكون أكبر من خارج قسمة وزن الفيل على مساحة التلامس الكلية لأقدامه الأربعة مع الأرض ، فينتج عن وزن الفتاة ضغط أكبر على الأرض من الضغط الناتج عن وزن الفيل.

الضغط
Pressure

١

ضغط سائل عند
نقطة في باطنه

٢

الضغط الكلي عند
نقطة في باطن سائل

٣

تطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٤

أهم التطبيقات على الضغط
عند نقطه في باطن سائل

٥

وحدات قياس
الضغط

٦

تطبيقات على
الضغط

٧

قاعدة باسكال
وتطبيقاتها

٨

الفصل الخامس : خواص الموائع الساكنة





الضغط Pressure



الضغط Pressure



يمكن تعيين
الضغط إذا كانت

الضغط
Pressure

١

ضغط سائل عند
نقطة في باطنه

٢

الضغط الكلي عند
نقطة في باطن سائل

٣

تطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٤

أهم التطبيقات على الضغط
عند نقطه في باطن سائل

٥

وحدات قياس
الضغط

٦

تطبيقات على
الضغط

٧

قاعدة باسكال
وتطبيقاتها

٨

الفصل الخامس : خواص الموائع الساكنة

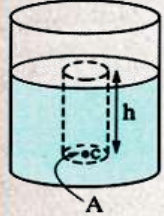




ضغط سائل عند نقطة في باطنه



ضغط سائل عند نقطة في باطنه



عند وضع سائل في إناء كما بالشكل، فإن : كل نقطة في باطن السائل (مثل النقطة (C) يؤثر عليها وزن عمود السائل الذي ارتفاعه (h) من النقطة (C) حتى سطح السائل ومساحة قاعدته (A) ، فيكون للسائل ضغط عند هذه النقطة

ضغط سائل عند نقطة في باطنه

يقدر بوزن عمود السائل الذي قاعدته وحدة المساحات المحيطة بتلك النقطة وارتفاعه البعد الرأسى بين تلك النقطة وسطح السائل.

$$P = \rho gh$$

الضغط
Pressure

١

ضغط سائل عند
نقطة في باطنه

٢

الضغط الكلى عند
نقطة في باطن سائل

٣

تطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٤

أهم التطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٥

وحدات قياس
الضغط

٦

تطبيقات على
الضغط

٧

قاعدة باسكال
وتطبيقاتها

٨



ضغط سائل عند نقطة في باطنه



العوامل التي يتوقف عليها ضغط سائل عند نقطة في باطنه

ضغط سائل عند نقطة في باطنه

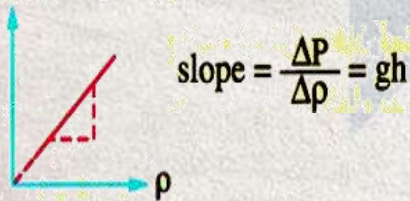
عجلة الجاذبية الأرضية

يتناسب ضغط سائل عند نقطة في باطنه **طرديا** مع عجلة الجاذبية الأرضية عند ثبوت باقي العوامل

$$P = \rho g h$$

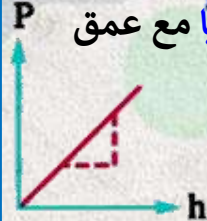
كثافة السائل

يتناسب ضغط سائل عند نقطة في باطنه **طرديا** مع كثافة السائل عند ثبوت باقي العوامل



عمق النقطة (البعد العمودي عن سطح السائل)

يتناسب ضغط سائل عند نقطة في باطنه **طرديا** مع عمق النقطة عند ثبوت باقي العوامل



الضغط
Pressure

١

ضغط سائل عند
نقطة في باطنه

٢

الضغط الكلي عند
نقطة في باطن سائل

٣

تطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٤

أهم التطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٥

وحدات قياس
الضغط

٦

تطبيقات على
الضغط

٧

قاعدة باسكال
وتطبيقاتها

٨



ضغط سائل عند نقطة في باطنه



الضغط الكلي عند نقطة في باطن سائل



تحاط الأرض بغلاف جوى يتكون من خليط من الغازات ونحن نعيش في قاع هذا الغلاف الجوى، ويمثل وزن هذه الغازات المؤثر على وحدة المساحات من سطح الأرض ضغطاً يطلق عليه **الضغط الجوى** (P_a)

الضغط الكلي عند نقطة في باطن سائل يتعين من العلاقة

$$P = \rho g h + P_a$$

الضغط
Pressure

١

ضغط سائل عند
نقطة في باطنه

٢

الضغط الكلي عند
نقطة في باطن سائل

٣

تطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٤

أهم التطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٥

وحدات قياس
الضغط

٦

تطبيقات على
الضغط

٧

قاعدة باسكال
وتطبيقاتها

٨

الفصل الخامس : خواص الموائع الساكنة



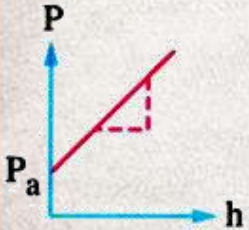


ضغط سائل عند نقطة في باطنه

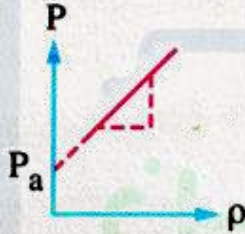


الضغط الكلي عند نقطة في باطن سائل

الضغط الكلي (P) عند عدة نقاط على أعماق مختلفة في نفس السائل وعمق كل من هذه النقاط (h)



$$\text{slope} = \frac{\Delta P}{\Delta h} = \rho g$$



$$\text{slope} = \frac{\Delta P}{\Delta \rho} = hg$$

الضغط
Pressure

١

ضغط سائل عند
نقطة في باطنه

٢

الضغط الكلي عند
نقطة في باطن سائل

٣

تطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٤

أهم التطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٥

وحدات قياس
الضغط

٦

تطبيقات على
الضغط

٧

قاعدة باسكال
وتطبيقاتها

٨

الفصل الخامس : خواص الموائع الساكنة



الضغط الكلي عند نقطة في باطن سائل



ملاحظات



الضغط كمية قياسية.

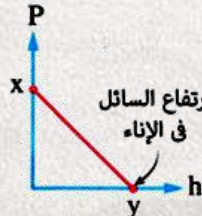
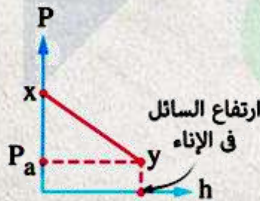
يؤثر الضغط عند نقطة تقع في باطن سائل في جميع الاتجاهات.

القوة الناشئة عن الضغط والمؤثرة على سطح في باطن سائل تكون دائما عمودية على هذا السطح.

الشكل المقابل يوضح إناء به سائل فيكون التمثيل البياني للعلاقة بين الضغط (P) عند نقطة في باطن هذا السائل وارتفاع هذه النقطة عن قاع الإناء (h) عندما يكون سطح السائل:

معرض للضغط الجوي

غير معرض للضغط الجوي



الضغط
Pressure

١

ضغط سائل عند
نقطة في باطنه

٢

الضغط الكلي عند
نقطة في باطن سائل

٣

تطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٤

أهم التطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٥

وحدات قياس
الضغط

٦

تطبيقات على
الضغط

٧

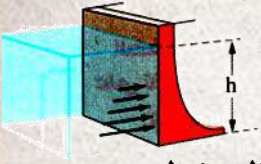
قاعدة باسكال
وتطبيقاتها

٨

الفصل الخامس : خواص الموائع الساكنة



تطبيقات على الضغط عند نقطة في باطن سائل



تطبيقات على الضغط عند نقطة في باطن سائل



تبنى السدود بحيث تكون أكثر سمكا عند القاعدة حتى تتحمل الزيادة في الضغط الناتجة عن زيادة عمق الماء حيث إن ضغط الماء يتناسب طرديا مع العمق ($p \propto h$)

يعتمد اختيار نوع البدلة التي يرتديها الغواص على العمق الذي سيصل إليه ، ففي :

الأعماق الكبيرة (من ٥٠٠ متر فأكثر)

يستخدم الغواص بدلة غوص خاصة تسمى البدلة الجوية Suit Diving Atmospheric، هذه البدلة مصنوعة من هيكل صلب وتتميز بوجود خوذة معدنية قوية لحماية رأس الغواص من الضغط الشديد

يضخ الهواء بداخل البدلة بحيث يبقى الضغط الداخلي قريبا من الضغط الجوي المعتاد، مما يحمي الغواص من تأثير الضغط الشديد.

الأعماق القليلة (القريبة من سطح الماء)

يستخدم الغواص بدلة غوص عادية (Scuba Suit) مزودة بأسطوانة غاز



□ يلجأ الغواص إلى نفخ الهواء في جيوبه الأنفية لمعادلة الضغط الخارجي

الضغط
Pressure

١

ضغط سائل عند
نقطة في باطنه

٢

الضغط الكلي عند
نقطة في باطن سائل

٣

تطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٤

أهم التطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٥

وحدات قياس
الضغط

٦

تطبيقات على
الضغط

٧

قاعدة باسكال
وتطبيقاتها

٨



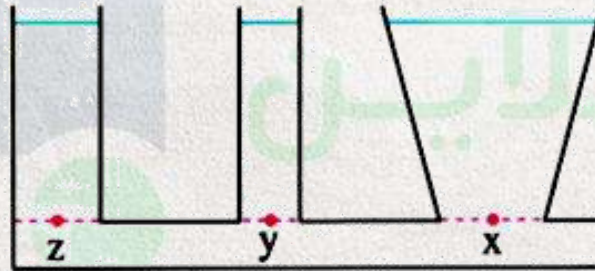
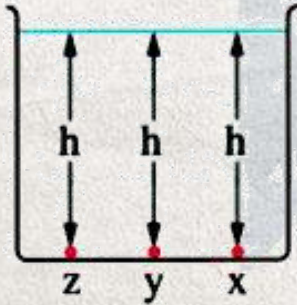
تطبيقات على الضغط عند نقطة في باطن سائل



ملاحظات



جميع النقاط التي تقع في مستوى أفقي واحد في باطن سائل ساكن متجانس يكون عندها الضغط **متساوي** لان جميع النقاط التي تقع في نفس المستوى الأفقي يتساوى عندها عمق النقاط (h) وكثافة السائل (ρ) وأيضا عجلة الجاذبية والضغط الجوي المؤثر على سطح السائل فتتساوى الضغوط حيث $P = P_a + \rho gh$ ولهذا يكون سطح الماء في المحيطات والبحار المفتوحة في مستوى واحد.



الضغط
Pressure

١

ضغط سائل عند
نقطة في باطنه

٢

الضغط الكلي عند
نقطة في باطن سائل

٣

تطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٤

أهم التطبيقات على الضغط
عند نقطه في باطن سائل

٥

وحدات قياس
الضغط

٦

تطبيقات على
الضغط

٧

قاعدة باسكال
وتطبيقاتها

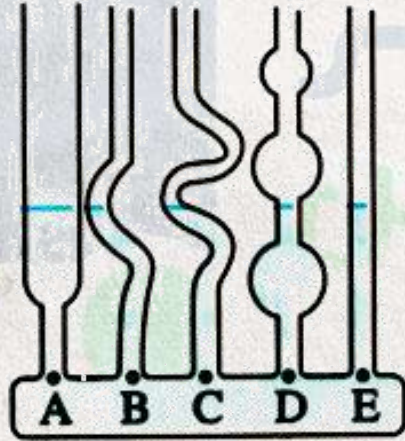
٨

أهم التطبيقات على الضغط عند نقطه في باطن سائل

الأواني المستطرقة

عبارة عن مجموعة من الأواني مختلفة الشكل ومتصلة معا غير قاعدة مشتركة أفقية.

تساوى الضغط عند جميع النقاط الواقعة في مستوى أفقى واحد في باطن سائل ساكن متجانس، أي ان الضغط عند النقطة A = الضغط عند النقطة B = الضغط عند النقطة C = الضغط عند النقطة D = الضغط عند النقطة E



$$P_A = P_B = P_C = P_D = P_E$$

$$\therefore P_a + h_A \rho g = P_a + h_B \rho g = P_a + h_C \rho g = \dots\dots\dots$$

$$\therefore h_A = h_B = h_C = \dots\dots\dots$$

الشكل

فكرة العمل

الضغط
Pressure

ضغط سائل عند
نقطة في باطنه

الضغط الكلى عند
نقطة في باطن سائل

تطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

أهم التطبيقات على الضغط
عند نقطه في باطن سائل

وحدات قياس
الضغط

تطبيقات على
الضغط

قاعدة باسكال
وتطبيقاتها

الفصل الخامس : خواص الموائع الساكنة

الضغط
Pressure

ضغط سائل عند
نقطة في باطنه

الضغط الكلي عند
نقطة في باطن سائل

تطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

أهم التطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

وحدات قياس
الضغط

تطبيقات على
الضغط

قاعدة باسكال
وتطبيقاتها

١

٢

٣

٤

٥

٦

٧

٨

أهم التطبيقات على الضغط عند نقطة في باطن سائل

الأنبوبة ذات الشعبتين

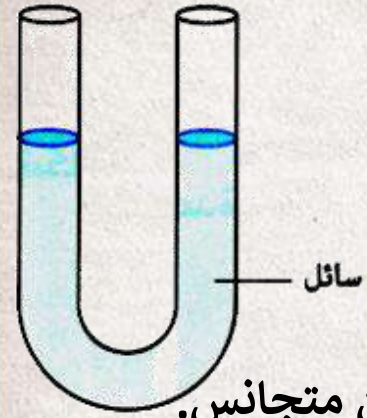


أنبوبة على شكل حرف U

الشكل

فكرة العمل

تساوى الضغط عند جميع النقاط الواقعة
في مستوى أفقى واحد في باطن سائل ساكن متجانس.



الاستخدام

تعيين كثافة سائل بمعلومية كثافة سائل آخر لا يمتزج معه.

المقارنة بين كثافتى سائلين لا يمتزجان معا.

تعيين الكثافة النسبية لسائل لا يمتزج مع الماء.

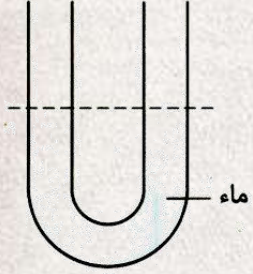
أهم التطبيقات على الضغط عند نقطه في باطن سائل

الأنبوبة ذات الشعبتين

تجربة عملية

لتعيين كثافة الزيت بمعلومية كثافة الماء باستخدام أنبوبة ذات

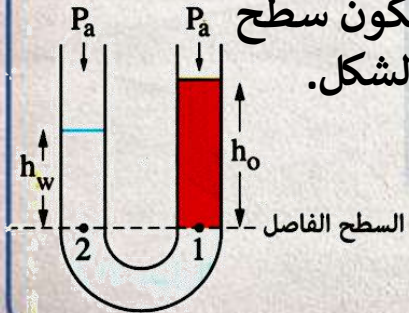
1 ثبت الأنبوبة ذات الشعبتين في وضع راسي.



2 ضع كمية مناسبة من الماء في الأنبوبة ذات الشعبتين فيصبح ارتفاع الماء في الفرعين متساويا.

3 صب كمية من الزيت ببطء في أحد فرعي الأنبوبة حتى يتكون سطح فاصل بين الماء والزيت (لأن السائلين لا يمتزجان) كما بالشكل.

4 عند الاتزان قم بقياس كل من ارتفاع الزيت h_o وارتفاع الماء h_w فوق مستوى السطح الفاصل بين السائلين.



الضغط
Pressure

2 ضغط سائل عند
نقطة في باطنه

3 الضغط الكلي عند
نقطة في باطن سائل

4 تطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

5 أهم التطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

6 وحدات قياس
الضغط

7 تطبيقات على
الضغط

8 قاعدة باسكال
وتطبيقاتها

أهم التطبيقات على الضغط عند نقطه في باطن سائل

الأنبوبة ذات الشعبتين

يمكن تعيين كثافة الزيت كالآتي : الضغط عند النقطة (١) = الضغط عند النقطة (٢)

$$\therefore P_a + \rho_o g h_o = P_a + \rho_w g h_w$$

$$\therefore \rho_o h_o = \rho_w h_w$$

$$\frac{\rho_o}{\rho_w} = \frac{h_w}{h_o}$$

حيث : $\left(\frac{\rho_o}{\rho_w}\right)$ الكثافة النسبية للزيت.

الضغط
Pressure

١

ضغط سائل عند
نقطة في باطنه

٢

الضغط الكلي عند
نقطة في باطن سائل

٣

تطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٤

أهم التطبيقات على الضغط
عند نقطه في باطن سائل

٥

وحدات قياس
الضغط

٦

تطبيقات على
الضغط

٧

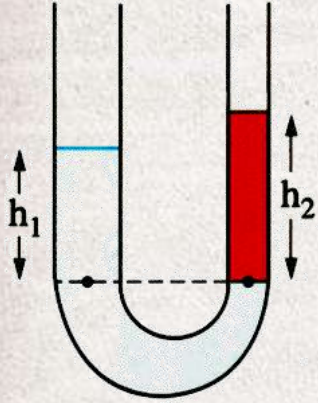
قاعدة باسكال
وتطبيقاتها

٨

الفصل الخامس : خواص الموائع الساكنة

أهم التطبيقات على الضغط عند نقطه في باطن سائل

الأنبوبة ذات الشعبتين مما سبق نستنتج أن :



عند اتزان السائلين في الأنبوبة ذات الشعبتين يتناسب ارتفاع السائل فوق مستوى السطح الفاصل عكسيا مع كثافته ($h \propto 1/\rho$)

وبالتالي يكون مستوى السطح الحر للسائل ذو الكثافة الأقل أعلى من مستوى السطح الحر للسائل ذو الكثافة الأعلى.

لا يؤثر نصف الأنبوبة أو مساحة مقطعها في الفرعين على النسبة بين ارتفاعي السائلين فوق مستوى السطح الفاصل في قطر الفرعين لانه تبعا للعلاقة ($\frac{p_1}{\rho_2} = \frac{h_2}{h_1}$)

فإن النسبة بين ارتفاعي السائلين فوق مستوى السطح الفاصل تعتمد فقط على النسبة بين كثافتي السائلين وهي نسبة ثابتة للسائلين.

الضغط
Pressure

١

ضغط سائل عند
نقطة في باطنه

٢

الضغط الكلي عند
نقطة في باطن سائل

٣

تطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٤

أهم التطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٥

وحدات قياس
الضغط

٦

تطبيقات على
الضغط

٧

قاعدة باسكال
وتطبيقاتها

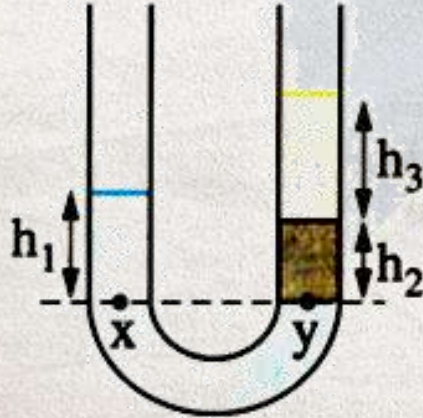
٨

أهم التطبيقات على الضغط عند نقطه في باطن سائل

ملاحظات

إذا كان السائلان يمتزجان معا يجب الفصل بينهما بسائل ثالث لا يمتزج مع أي منهما، **مثال** : استخدام الزئبق للفصل بين الماء والكحول.

في حالة الاتزان بين أكثر من سائلين نتخذ السطح الفاصل الأدي حتى تكون النقطتان الواقعتان في مستوى أفقي واحد في نفس السائل ويكون :



$$P_x = P_y$$

$$\rho_1 h_1 = \rho_2 h_2 + \rho_3 h_3$$

الضغط
Pressure

١

ضغط سائل عند
نقطة في باطنه

٢

الضغط الكلي عند
نقطة في باطن سائل

٣

تطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٤

أهم التطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٥

وحدات قياس
الضغط

٦

تطبيقات على
الضغط

٧

قاعدة باسكال
وتطبيقاتها

٨

أهم التطبيقات على الضغط عند نقطه في باطن سائل

ملاحظات

عند وضع كمية من سائل X في أنبوبة ذات شعبتين مساحة مقطع فرعها A_1 ، A_2 ثم صب كمية من سائل Y في أحد فرعيها، ينخفض سطح السائل X في هذا الفرع بمقدار h_1 ويرتفع في الفرع الآخر بمقدار h_2 ويكون دائما عند الاتزان :

الضغط
Pressure

١

ضغط سائل عند
نقطة في باطنه

٢

الضغط الكلي عند
نقطة في باطن سائل

٣

تطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٤

أهم التطبيقات على الضغط
عند نقطه في باطن سائل

٥

وحدات قياس
الضغط

٦

تطبيقات على
الضغط

٧

قاعدة باسكال
وتطبيقاتها

٨

أهم التطبيقات على الضغط عند نقطه في باطن سائل

تعلمنا فيما سبق أن الغلاف الجوى المحيط بالكرة الارضيه تكون من خليط من الغازات والتي يسبب وزنها ضغطا عند أى نقطة في الغلاف الجوى وهو ما يسمى **بالضغط الجوى**

فالضغط الجوى عند نقطة هو الضغط الناشئ عن وزن عمود الهواء الذى يمتد من هذه النقطة حتى نهاية الغلاف الجوى ويؤثر على وحدة المساحات حول تلك النقطة، **والبارومتر الزئبقي** أحد الأجهزة المستخدمة في قياس الضغط الجوى.



الضغط
Pressure

١

ضغط سائل عند
نقطة في باطنه

٢

الضغط الكلى عند
نقطة في باطن سائل

٣

تطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٤

أهم التطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٥

وحدات قياس
الضغط

٦

تطبيقات على
الضغط

٧

قاعدة باسكال
وتطبيقاتها

٨

أهم التطبيقات على الضغط عند نقطه في باطن سائل

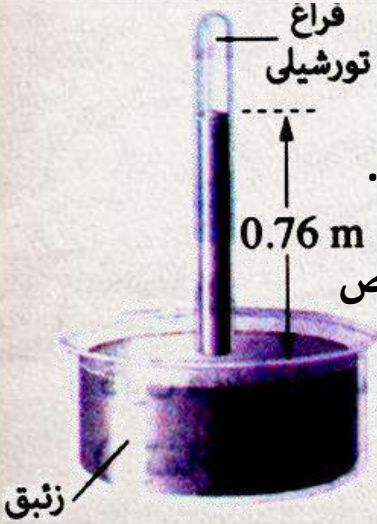
اخترع العالم تورشيلي البارومتر الزئبقي لقياس الضغط الجوي.

البارومتر الزئبقي



- 1- أنبوبة زجاجية منتظمة المقطع طولها حوالى مترمفتوحة من أحد طرفيها.
- 2- حوض حجمه مناسب.
- 3- كمية من الزئبق.

التركيب



- 1- توضع كمية مناسبة من الزئبق في الحوض.
- 2- تملأ الأنبوبة تماما بالزئبق.
- 3- تنكس الأنبوبة رأسيا ف الحوض مع الحرص على عدم تسرب أى فقاعات هوائية إلى داخل الأنبوبة.

خطوات القياس

الضغط
Pressure

١

ضغط سائل عند
نقطة في باطنه

٢

الضغط الكلى عند
نقطة في باطن سائل

٣

تطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٤

أهم التطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٥

وحدات قياس
الضغط

٦

تطبيقات على
الضغط

٧

قاعدة باسكال
وتطبيقاتها

٨

الفصل الخامس : خواص الموائع الساكنة

أهم التطبيقات على الضغط عند نقطة في باطن سائل

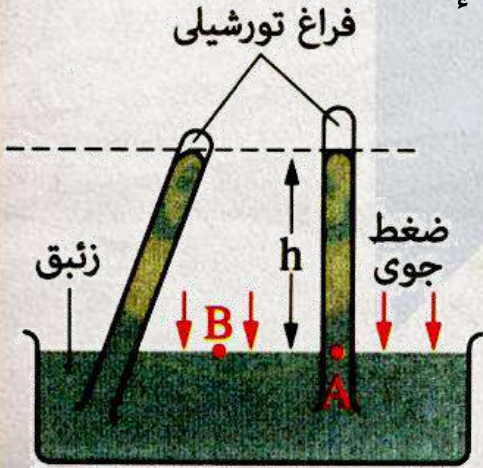
البارومتر الزئبقي



- **ينخفض** سطح الزئبق في الأنبوبة حتى يصل عمود الزئبق إلى ارتفاع معين h ولا يتغير هذا الارتفاع سواء كانت الأنبوبة في وضع رأسي أو مائل.

الملاحظة

- **يكون** الحيز فوق سطح الزئبق في الأنبوبة مفرغا إلا من قليل من بخار الزئبق (يمكن إهمال ضغطه) ويسمى فراغ تورشيلي.



الضغط
Pressure

١

ضغط سائل عند
نقطة في باطنه

٢

الضغط الكلي عند
نقطة في باطن سائل

٣

تطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٤

أهم التطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٥

وحدات قياس
الضغط

٦

تطبيقات على
الضغط

٧

قاعدة باسكال
وتطبيقاتها

٨

الفصل الخامس : خواص الموائع الساكنة

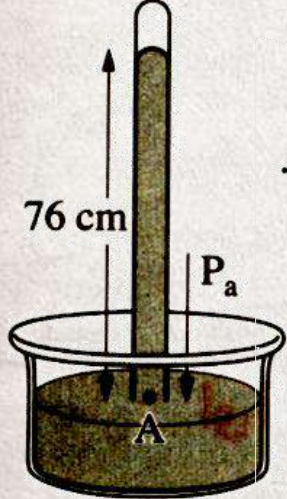
أهم التطبيقات على الضغط عند نقطه في باطن سائل

البارومتر الزئبقي



فكرة العمل

تساوى الضغط عند جميع النقاط الواقعة في مستوى أفقى واحد في باطن سائل ساكن متجانس، أى أن : الضغط عند النقطة A = الضغط عند النقطة B



$$\therefore P_a = P_A = \rho gh$$

$\therefore$ الضغط الجوى (P_a) = الضغط عند النقطة A

حيث : كثافة الزئبق وتساوى 13595 kg/m^3 عند 0°C

(g) عجلة الجاذبية الأرضية وتساوى 9.8 m/s^2

(h) ارتفاع الزئبق في الأنبوبة البارومترية فوق مستوى سطح الزئبق

في الحوض ويساوى 0.76 m

$$\therefore P_a = 13595 \times 9.8 \times 0.76 = 1.013 \times 10^5 \text{ N/m}^2$$

الضغط
Pressure

١

ضغط سائل عند
نقطة في باطنه

٢

الضغط الكلى عند
نقطة في باطن سائل

٣

تطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٤

أهم التطبيقات على الضغط
عند نقطه في باطن سائل

٥

وحدات قياس
الضغط

٦

تطبيقات على
الضغط

٧

قاعدة باسكال
وتطبيقاتها

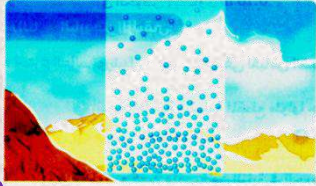
٨

الفصل الخامس : خواص الموائع الساكنة

أهم التطبيقات على الضغط عند نقطه في باطن سائل

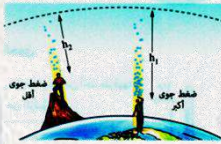
العوامل التي يتوقف عليها الضغط الجوي

٢- متوسط كثافة الهواء الجوي



يزداد الضغط الجوي
بزيادة متوسط
كثافة الهواء

١- الارتفاع عن سطح البحر



يقل الضغط الجوي كلما اتجهنا
رأسياً لأعلى فوق مستوى سطح
البحر بسبب نقص وزن عمود الهواء
المسبب للضغط الجوي

٤- عجلة الجاذبية الأرضية

يقل الضغط الجوي بنقص عجلة الجاذبية
الأرضية والتي تتأثر بـ:
- الموضع على سطح الأرض
- الارتفاع عن سطح البحر

٣- درجة الحرارة

يقل الضغط الجوي بزيادة درجة الحرارة



الضغط
Pressure

١

ضغط سائل عند
نقطة في باطنه

٢

الضغط الكلي عند
نقطة في باطن سائل

٣

تطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٤

أهم التطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٥

وحدات قياس
الضغط

٦

تطبيقات على
الضغط

٧

قاعدة باسكال
وتطبيقاتها

٨

الفصل الخامس : خواص الموائع الساكنة

أهم التطبيقات على الضغط عند نقطه في باطن سائل



الضغط
Pressure

١

ضغط سائل عند
نقطة في باطنه

٢

الضغط الكلي عند
نقطة في باطن سائل

٣

تطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٤

أهم التطبيقات على الضغط
عند نقطه في باطن سائل

٥

وحدات قياس
الضغط

٦

تطبيقات على
الضغط

٧

قاعدة باسكال
وتطبيقاتها

٨

الفصل الخامس : خواص الموائع الساكنة

الضغط
Pressure

ضغط سائل عند
نقطة في باطنه

الضغط الكلي عند
نقطة في باطن سائل

تطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

أهم التطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

وحدات قياس
الضغط

تطبيقات على
الضغط

قاعدة باسكال
وتطبيقاتها

١

٢

٣

٤

٥

٦

٧

٨

أهم التطبيقات على الضغط عند نقطه في باطن سائل

البارومتر الزئبقي

استخدامات البارومتر الزئبقي

٢ تعيين ارتفاع جبل أو مبنى :

تعتمد قراءة البارومتر الزئبقي (**ارتفاع عمود الزئبق**) على مقدار الضغط الجوي الواقع على سطح الزئبق في الحوض والذي يعتمد على الارتفاع عن مستوى سطح البحر.

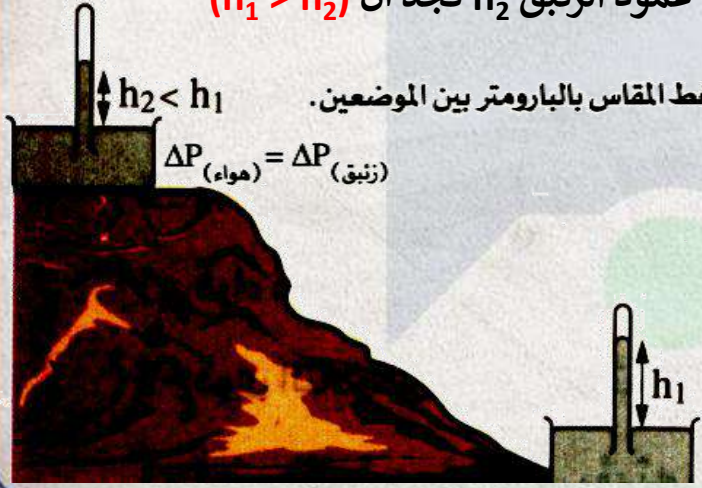
فمثلا :- عند وضع بارومتر عند سفح (**قاعدة**) جبل وقياس ارتفاع عمود الزئبق h_1 ثم وضعه أعلى الجبل وقياس ارتفاع عمود الزئبق h_2 نجد أن (**$h_1 > h_2$**)

ويكون : الفرق في الضغط الجوي بين الموضعين = فرق الضغط المقاس بالبارومتر بين الموضعين.

$$\rho_{\text{هواء}} h_{\text{جبل}} = \rho_{\text{Hg}} (h_1 - h_2)$$

وبمعلومية متوسط كثافة الهواء يمكن تعيين ارتفاع الجبل.

$$\Delta P_{\text{هواء}} = \Delta P_{\text{زئبق}}$$





وحدات قياس الضغط



وحدات قياس الضغط الجوي

البارومتر الزئبقي



١ سم زئبق cm Hg ٤ ضغط جوى (atm)

٢ م زئبق m Hg ٥ بار (bar)

٣ ملليمتر زئبق mm Hg وتكافئ تور (torr)

٦ باسكال (pascal) وتكافئ N/m^2

الضغط بالوحدة المطلوبة = $\frac{\text{المقدار المطلوب تحويله} \times \text{الضغط الجوى بالوحدة المطلوبة}}{\text{الضغط الجوى بالوحدة المعول منها}}$

الضغط
Pressure

١

٢ ضغط سائل عند
نقطة في باطنه

٢

٣ الضغط الكلى عند
نقطة في باطن سائل

٣

٤ تطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٤

٥ أهم التطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٥

٦ وحدات قياس
الضغط

٦

٧ تطبيقات على
الضغط

٧

٨ قاعدة باسكال
وتطبيقاتها

٨

الفصل الخامس : خواص الموائع الساكنة





تطبيقات على الضغط



ملاحظات

١ يستخدم الزئبق كمادة **بارومترية لان** الزئبق يتميز بالآتي :

- ١ - كثافته كبيرة وبالتالي يكون ارتفاع عمود الزئبق داخل أنبوبة البارومتر المسبب لضغط مساوى للضغط الجوى أقل من المتر حيث $(h \propto 1/\rho)$
- ٢ - يمكن إهمال الضغط الناشئ عن بخاره في فراغ تورشيلي في درجات الحرارة العادية وبالتالي لا يؤثر على قراءة البارومتر.
- ٣ - قوى التلاصق بين جزيئاته وجزيئات الزجاج ضعيفة جدا، فلا يلتصق بالزجاج.
- ٤ - فضي اللون مما يسهل رؤيته خلال الأنبوبة الزجاجية.

٢ لا يصلح استخدام الماء كمادة **بارومترية لان :-**

- ١ - الماء كثافته صغيرة نسبيا فيكون ارتفاع عمود الماء المسبب لضغط مساوى للضغط الجوى كبير حوالى 10.3 m وبالتالي نحتاج أنبوبة يزيد طولها عن عشرة أمتار وهذا غير مناسب عمليا.
- ٢ - لا يمكن إهمال الضغط الناشئ عن بخار الماء داخل الأنبوبة البارومترية مما يؤثر على قراءة البارومتر.

الضغط
Pressure

١

ضغط سائل عند
نقطة في باطنه

٢

الضغط الكلى عند
نقطة في باطن سائل

٣

تطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٤

أهم التطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٥

وحدات قياس
الضغط

٦

تطبيقات على
الضغط

٧

قاعدة باسكال
وتطبيقاتها

٨

الفصل الخامس : خواص الموائع الساكنة





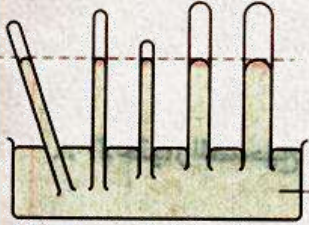
تطبيقات على الضغط



ملاحظات

٣ عند قياس الضغط الجوي عند موضع معين، لا يتأثر ارتفاع الزئبق في الأنبوبة البارومترية بـ:

- ١- طول الأنبوبة بشرط ألا يكون الارتفاع الرأسى للأنبوبة (بالسم) فوق مستوى السطح الخالص للزئبق في الحوض أقل من قيمة الضغط الجوي المقاس بوحدة Hg cm
- ٢- طول الجزء المغمور من الأنبوبة تحت سطح الزئبق.
- ٣- مساحة مقطع الأنبوبة.
- ٤- زاوية ميل الأنبوبة بشرط ألا يكون الارتفاع الرأسى للأنبوبة (بالسم) فوق مستوى السطح الخالص للزئبق في الحوض أقل من قيمة الضغط الجوي بوحدة cm Hg
- ٥- حجم فراغ تورشيلي فوق سطح الزئبق.



زئبق

٤ يختلف فراغ تورشيلي في الأنبوبة البارومترية **عندما** يكون ارتفاع الأنبوبة الرأسى (بالسم) عن سطح الزئبق في الحوض أقل من أو يساوى قيمة الضغط الجوي بوحدة cm Hg عند موضع القياس، وفي هذه الحالة لا يعبر ارتفاع عمود الزئبق عن قيمة الضغط الجوي.

الضغط
Pressure

١

ضغط سائل عند
نقطة في باطنه

٢

الضغط الكلى عند
نقطة في باطن سائل

٣

تطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٤

أهم التطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٥

وحدات قياس
الضغط

٦

تطبيقات على
الضغط

٧

قاعدة باسكال
وتطبيقاتها

٨



تطبيقات على الضغط



المانومتر



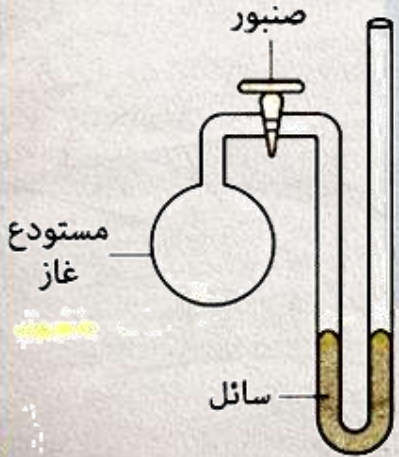
التركيب

أنبوبة زجاجية ذات شعبتين منتظمة المقطع تحتوى على كمية مناسبة من سائل كثافته معلومة «مثل الماء أو الزئبق».

الانواع

المانومتر المائى، يكون السائل المستخدم هو الماء.

المانومتر الزئبقى، يكون السائل المستخدم هو الزئبق.



تساوى الضغط عند جميع النقاط الواقعة في مستوى أفقى واحد في باطن سائل ساكن متجانس.

فكرة العمل

الضغط
Pressure

١

ضغط سائل عند
نقطة في باطنه

٢

الضغط الكلى عند
نقطة في باطن سائل

٣

تطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٤

أهم التطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٥

وحدات قياس
الضغط

٦

تطبيقات على
الضغط

٧

قاعدة باسكال
وتطبيقاتها

٨

الفصل الخامس : خواص الموائع الساكنة





تطبيقات على الضغط



المانومتر

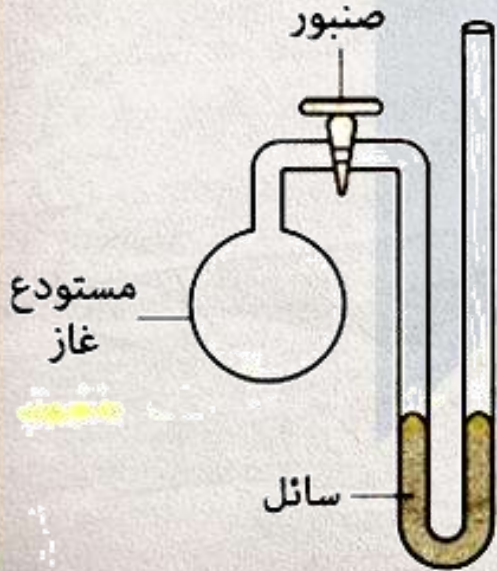


تعيين الفرق بين ضغط غاز محبوس والضغط الجوي.

تعيين ضغط غاز محبوس بمعلومية الضغط الجوي.

الاستخدام

كيفية الاستخدام



توصل إحدى شعبي الأنبوبة
بمستودع الغاز المراد تعيين ضغطه
وتكون الشعبة الأخرى معرضة
للواء الجوي وتسمى بالفرع
الخالص.

الضغط
Pressure

١

ضغط سائل عند
نقطة في باطنه

٢

الضغط الكلي عند
نقطة في باطن سائل

٣

تطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٤

أهم التطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٥

وحدات قياس
الضغط

٦

تطبيقات على
الضغط

٧

قاعدة باسكال
وتطبيقاتها

٨

الفصل الخامس : خواص الموائع الساكنة



تطبيقات على الضغط



الفصل الخامس : خواص الموائع الساكنة



الضغط
Pressure

١

ضغط سائل عند
نقطة في باطنه

٢

الضغط الكلي عند
نقطة في باطن سائل

٣

تطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٤

أهم التطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٥

وحدات قياس
الضغط

٦

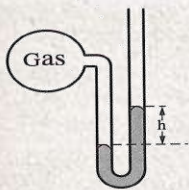
تطبيقات على
الضغط

٧

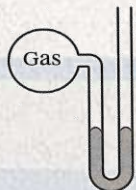
قاعدة باسكال
وتطبيقاتها

٨

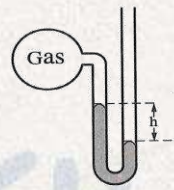
إذا كان مستوى السائل
متساوي في الفرعين



إذا كان مستوى السائل في الفرع
الخالص أعلى من الفرع المتصل
بالمستودع



إذا كان مستوى السائل في الفرع
الخالص أدنى من الفرع المتصل
بالمستودع



يكون

$$P_{\text{gas}} > P_a$$

$$P_{\text{gas}} = P_a + \rho gh$$

$$P_{\text{gas}} = P_a$$

$$\Delta P = P_{\text{gas}} - P_a$$

$$P_{\text{gas}} < P_a$$

$$P_{\text{gas}} = P_a - \rho gh$$

$$\Delta P = + \rho gh$$

$$\Delta P = \text{zero}$$

$$\Delta P = - \rho gh$$

في حالة إذا كان السائل زئبق والضغط الجوي بوحدة أطوال

$$P_{\text{gas}} = P_a + h$$

$$P_{\text{gas}} = P_a$$

$$P_{\text{gas}} = P_a - h$$

$$\Delta P = +h$$

$$\Delta P = \text{zero}$$

$$\Delta P = -h$$



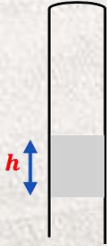
تطبيقات على الضغط



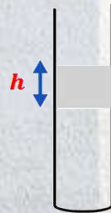
ملاحظات

عند وضع خيط زنبق طوله h سم في أنبوبة شعرية منتظمة المقطع بحيث يحبس حجم معين من الهواء الجاف ، فإذا كانت الأنبوبة :

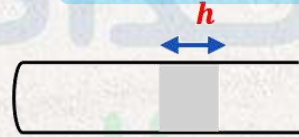
رأسية وفوهتها لأسفل



رأسية وفوهتها لأعلى



أفقية



$$p = P_a - h$$

هواء

$$p = P_a + h$$

هواء

$$p = P_a$$

هواء

الضغط
Pressure

١

ضغط سائل عند
نقطة في باطنه

٢

الضغط الكلي عند
نقطة في باطن سائل

٣

تطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٤

أهم التطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٥

وحدات قياس
الضغط

٦

تطبيقات على
الضغط

٧

قاعدة باسكال
وتطبيقاتها

٨

الفصل الخامس : خواص الموائع الساكنة





قاعدة باسكال وتطبيقاتها



قاعدة باسكال



ننذاكر
ننلاين

الضغط
Pressure

١

ضغط سائل عند
نقطة في باطنه

٢

الضغط الكلي عند
نقطة في باطن سائل

٣

تطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٤

أهم التطبيقات على الضغط
عند نقطه في باطن سائل

٥

وحدات قياس
الضغط

٦

تطبيقات على
الضغط

٧

قاعدة باسكال
وتطبيقاتها

٨

الفصل الخامس : خواص الموائع الساكنة





قاعدة باسكال وتطبيقاتها



قام العالم الفرنسي باسكال بصياغة هذه النتيجة كما يلي :

قاعدة باسكال



قاعدة (مبدأ) باسكال

عندما يؤثر ضغط على سائل محبوس في إناء فإن ذلك الضغط ينتقل بتمامه إلى جميع أجزاء السائل كما ينتقل إلى جدران الإناء.



ملاحظة

تخضع السوائل لقاعدة باسكال بينما لا تخضع الغازات لها، **لأن** السوائل غير قابلة للانضغاط فينتقل الضغط المؤثر عليها بتمامه إلى جميع أجزاء السائل، أما الغازات قابلة للانضغاط لوجود مسافات بينية كبيرة نسبيا بين جزيئات الغاز فيستهلك جزء من الشغل المبذول لضغط جزيئات الغاز وبالتالي ينتقل الضغط جزئيا خلال الغازات.

الضغط
Pressure

١

ضغط سائل عند
نقطة في باطنه

٢

الضغط الكلي عند
نقطة في باطن سائل

٣

تطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٤

أهم التطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٥

وحدات قياس
الضغط

٦

تطبيقات على
الضغط

٧

قاعدة باسكال
وتطبيقاتها

٨



قاعدة باسكال وتطبيقاتها



قاعدة باسكال



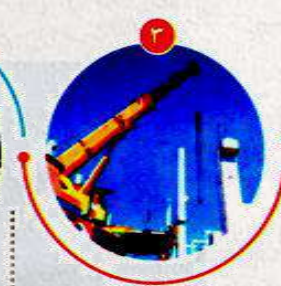
تطبيقات على قاعدة باسكال



الدفعار
الهيدروليكي



كرسي طبيب
الأسنان



الرافعة
الهيدروليكية



الفرامل
الهيدروليكية
للسيارة



المكبس
الهيدروليكي

الضغط
Pressure

١

ضغط سائل عند
نقطة في باطنه

٢

الضغط الكلي عند
نقطة في باطن سائل

٣

تطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٤

أهم التطبيقات على الضغط
عند نقطه في باطن سائل

٥

وحدات قياس
الضغط

٦

تطبيقات على
الضغط

٧

قاعدة باسكال
وتطبيقاتها

٨



قاعدة باسكال وتطبيقاتها



Hydraulic press

المكبس الهيدروليكي

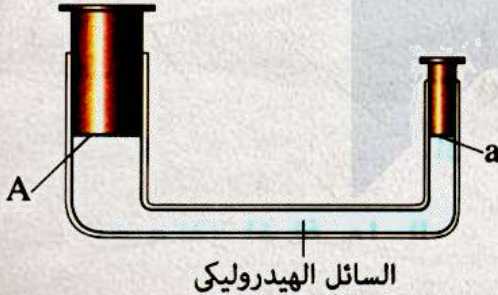
قاعدة باسكال



انبوبة موصلة بمكبسين أحدهما صغير مساحة مقطعه a والآخر كبير مساحة مقطعه A ويمتلئ الحيزين المكبسين بسائل مناسب (سائل هيدروليكي) كما بالشكل.



الحصول على قوة كبيرة تؤثر على المكبس الكبير باستخدام قوة صغيرة تؤثر على المكبس الصغير.



قاعدة باسكال.



الضغط
Pressure

١

ضغط سائل عند
نقطة في باطنه

٢

الضغط الكلي عند
نقطة في باطن سائل

٣

تطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٤

أهم التطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٥

وحدات قياس
الضغط

٦

تطبيقات على
الضغط

٧

قاعدة باسكال
وتطبيقاتها

٨

الفصل الخامس : خواص الموائع الساكنة





قاعدة باسكال وتطبيقاتها



η

الفائدة الآلية للمكبس الهيدروليكي



يمكن الاستفادة من القوة المؤثرة على المكبس الكبير (F) في كثير من الآلات، وتتعين الفائدة الآلية η عند استقرار المكبسين من العلاقة :



نذاكر
نلاين

الضغط
Pressure

١

ضغط سائل عند
نقطة في باطنه

٢

الضغط الكلي عند
نقطة في باطن سائل

٣

تطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٤

أهم التطبيقات على الضغط
عند نقطه في باطن سائل

٥

وحدات قياس
الضغط

٦

تطبيقات على
الضغط

٧

قاعدة باسكال
وتطبيقاتها

٨

الفصل الخامس : خواص الموائع الساكنة





قاعدة باسكال وتطبيقاتها



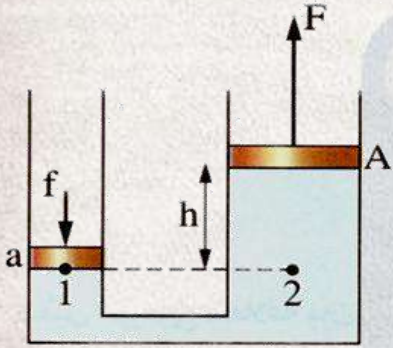
Hydraulic press

المكبس الهيدروليكي

قاعدة باسكال

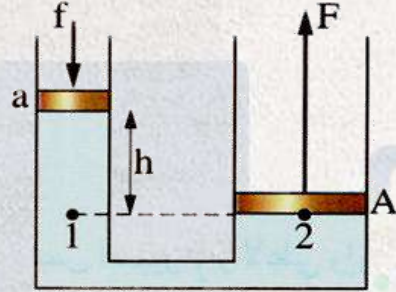


المكبس في مستويين مختلفين



$$P_1 = P_2$$

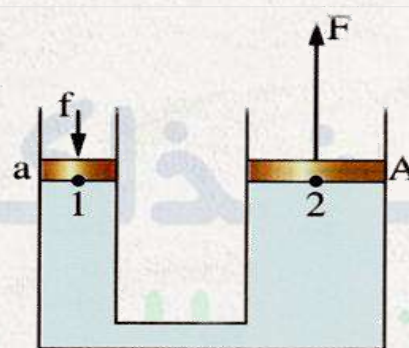
$$\frac{f}{a} = \frac{F}{A} + \rho gh$$



$$P_1 = P_2$$

$$\frac{f}{a} = \frac{F}{A} - \rho gh$$

المكبس في نفس المستوى الأفقي



$$P_1 = P_2$$

$$\frac{f}{a} = \frac{F}{A}$$

الضغط
Pressure

١

ضغط سائل عند
نقطة في باطنه

٢

الضغط الكلي عند
نقطة في باطن سائل

٣

تطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٤

أهم التطبيقات على الضغط
عند نقطة في باطن سائل

٥

وحدات قياس
الضغط

٦

تطبيقات على
الضغط

٧

قاعدة باسكال
وتطبيقاتها

٨

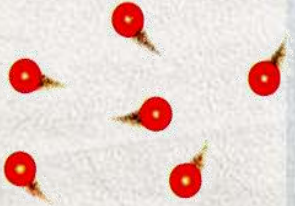
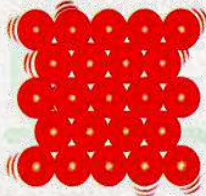
الفصل الخامس : خواص الموائع الساكنة



الحركة المستمرة لجزيئات المادة



تتحرك جزيئات أى ماده حركة مستمرة وبخلاف نوع هذه الحركة باختلاف حالة الماده فنجد أن :

جزيئات المواد الغازية	جزيئات المواد السائلة	جزيئات المواد الصلبة
تتحرك حركة انتقالية عشوائية	تتحرك حركة انتقالية وتذبذبية	تتحرك حركة تذبذبية فقط (اهتزازية)
		

جزيئات المادة

١

الحالة الغازية

٢

قوانين الغازات

٣

قانون بويل

٤

قانون شارل

٥

ضغط الغازات

٦

قانون جاي لوساك

٧

القانون العام للغازات

٨

الفصل السادس : قوانين الغازات





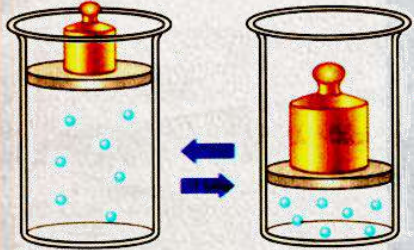
دراسة المواد في الحالة الغازية



خواص الغازات

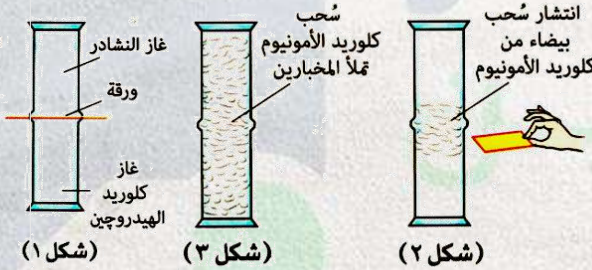
ثالثا

قابلة الغازات
للانضغاط



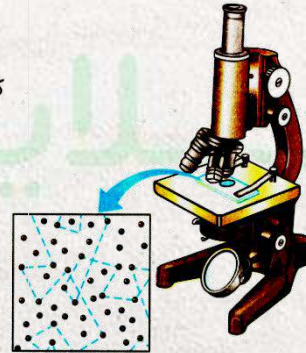
ثانيا

كبر المسافات
الجزئية (البينية)



أولا

الحركة
البراونية



جزيئات المادة

١

الحالة الغازية

٢

قوانين الغازات

٣

قانون بويل

٤

قانون شارل

٥

ضغط الغازات

٦

قانون جاي لوساك

٧

القانون العام للغازات

٨

الفصل السادس : قوانين الغازات



قوانين الغازات



من دراستنا لخصائص المادة نجد **إنها في الحالة :**

قوانين الغازات

يتغير حجمها بتغير درجة الحرارة **ولا** يتغير بتغير الضغط **لان** قابليتها للانضغاط صغيرة جدا لدرجة يمكن إهمالها

الصلبة و السائلة

يتغير حجمها بتغير درجة الحرارة **أو** الضغط الواقع عليها **أو** كليهما

الغازية

جزيئات المادة

١

الحالة الغازية

٢

قوانين الغازات

٣

قانون بويل

٤

قانون شارل

٥

ضغط الغازات

٦

قانون جاي لوساك

٧

القانون العام للغازات

٨

الفصل السادس : قوانين الغازات

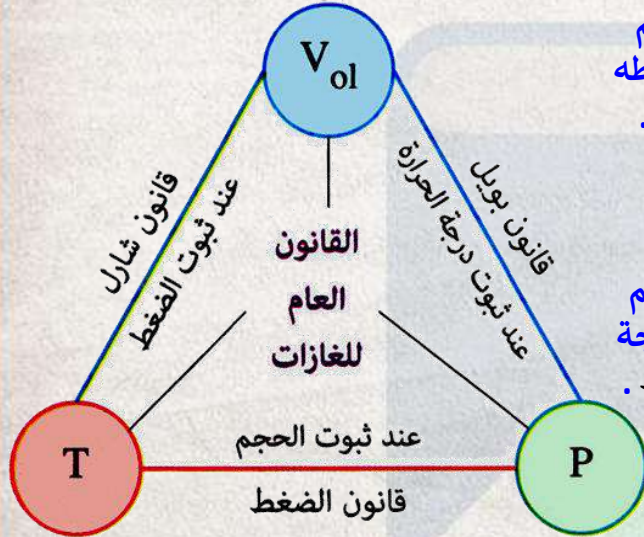


قوانين الغازات



وفيما يلي سنقوم بدراسة سلوك الغاز المثالي من خلال دراسة ثلاثة متغيرات هي الحجم (V_{ol}) والضغط (P) ودرجة الحرارة (T) وتمثل العلاقة بين هذه المتغيرات ما يعرف **بقوانين الغازات وهي :**

قوانين الغازات



يعبر عن العلاقة بين حجم كمية معينة من الغاز وضغطه عند ثبوت درجة الحرارة .

قانون بويل

يعبر عن العلاقة بين حجم كمية معينة من الغاز ودرجة حرارته عند ثبوت الضغط .

قانون شارل

يعبر عن العلاقة بين حجم كمية معينة من الغاز ودرجة حرارته عند ثبوت الحجم .

قانون الضغط

١ جزيئات المادة

٢ الحالة الغازية

٣ قوانين الغازات

٤ قانون بويل

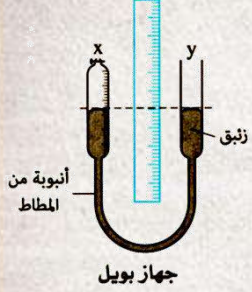
٥ قانون شارل

٦ ضغط الغازات

٧ قانون جاي لوساك

٨ القانون العام للغازات

قانون بويل



تجربة عملية

قانون بويل



تركيب جهاز بويل

١ أنبوبة زجاجية منتظمة المقطع ومساحة مقطعها A ومدرجة (يبدأ تدريجها من أعلى) وبها صنبور من أعلى ومثبتة على حامل عليه مسطرة مدرجة.

٢ أنبوبة مفتوحة من أعلى قابلة للحركة لأعلى ولأسفل ويمكن تثبيتها عند أى وضع.

٣ أنبوبة من المطاط تصل الأنبوبة x بالأنبوبة y

٤ تحتوى الأنبوبتان على كمية مناسبة من الزئبق.

٥ قائم رأسى يحمل الأنبوبتين x , y ومثبت على قاعدة أفقية ترتكز على ثلاثة مسامير محواه يمكن بواسطتها جعل القائم رأسيا تماما.

١ جزيئات المادة

٢ الحالة الغازية

٣ قوانين الغازات

٤ قانون بويل

٥ قانون شارل

٦ ضغط الغازات

٧ قانون جاى لوساك

٨ القانون العام للغازات



قانون بويل



احتياطات التجربة

قانون بويل

١ أن تكون الأنبوبة x منتظمة المقطع **حتى** يكون طول عمود الهواء المحبوس مقياسا لحجم الهواء المحبوس

٢ يجب إغلاق صنبور الأنبوبة x بإحكام **حتى** لا تتغير كتلة الغاز المحبوس.

٣ أن تكون درجة الحرارة ثابتة طوال التجربة.

الخطوات

١ عين قيمة الضغط الجوي P_a بوحدة cm Hg باستخدام البارومتر الزئبقي.

٢ افتح صنبور الأنبوبة x مع تحريك الأنبوبة y لأعلى ولأسفل حتى يصبح سطح الزئبق في الأنبوبة x عند منتصفها ونظرا لأن الأنبوبتين مفتوحتين يكون سطحا الزئبق فيهما في مستوى أفقي واحد.

١ جزيئات المادة

٢ الحالة الغازية

٣ قوانين الغازات

٤ قانون بويل

٥ قانون شارل

٦ ضغط الغازات

٧ قانون جاي لوساك

٨ القانون العام للغازات



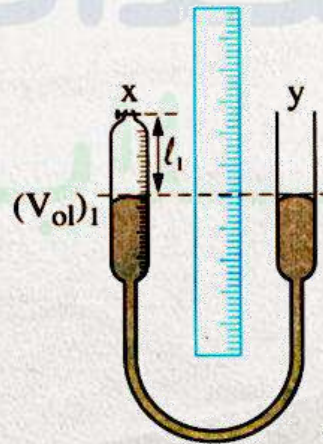
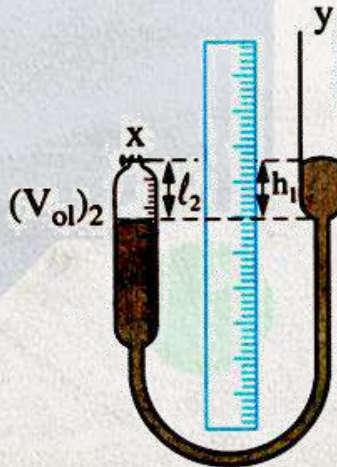
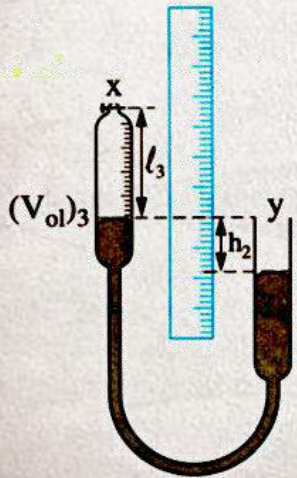
قانون بويل



الخطوات

قانون بويل

٥ حرك الأنبوبة y لأسفل
فيزداد حجم الهواء
المحبوس في الأنبوبة x الي
 $(V_{ol})_3 = A l_3$
ويصبح ضغطه
 $(P_3 = P_a - h_2)$



٢ الحالة الغازية

٣ قوانين الغازات

٤ قانون بويل

٥ قانون شارل

٦ ضغط الغازات

٧ قانون جاي لوساك

٨ القانون العام للغازات

الفصل السادس : قوانين الغازات





قانون بويل



الخطوات

قانون بويل

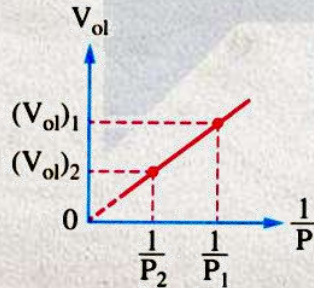
٦ كرر الخطوتين (٤) و (٥) عدة مرات وفي كل مرة عين حجم الغاز المحبوس (V_{ol}) وضغطه (P) ودون النتائج في جدول

٧ مثل بياننا العلاقة بين (V_{ol}) على المحور الرأسي (P) على المحور الأفقي وكذلك العلاقة بين (V_{ol}) على المحور الرأسي ($1/P$) على المحور الأفقي

عند تمثيل العلاقة بياننا بين

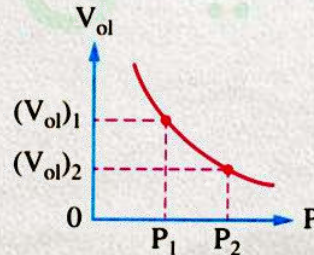
$$(V_{ol} - \frac{1}{P})$$

نحصل على خط مستقيم



$$(V_{ol} - P)$$

نحصل على منحنى



١ جزيئات المادة

٢ الحالة الغازية

٣ قوانين الغازات

٤ قانون بويل

٥ قانون شارل

٦ ضغط الغازات

٧ قانون جاي لوساك

٨ القانون العام للغازات

الفصل السادس : قوانين الغازات



قانون بويل

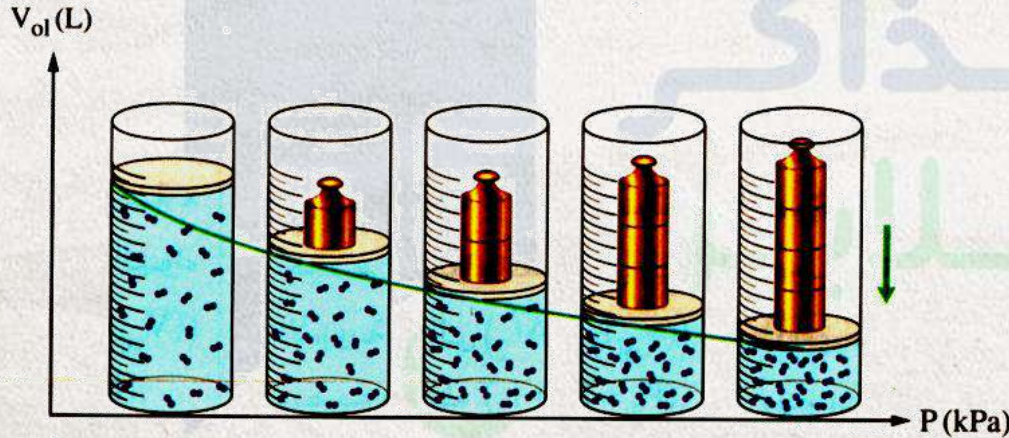


قانون بويل



حجم كمية معينة من الغاز يتناسب عكسيا مع ضغطه عند ثبوت درجة الحرارة ($V_{ol} \propto \frac{1}{P}$).

الملاحظة



١ جزيئات المادة

٢ الحالة الغازية

٣ قوانين الغازات

٤ قانون بويل

٥ قانون شارل

٦ ضغط الغازات

٧ قانون جاي لوساك

٨ القانون العام للغازات

الفصل السادس : قوانين الغازات



قانون بويل



قانون بويل

عند ثبوت درجة الحرارة يتناسب حجم كمية معينة من غاز تناسباً عكسياً مع ضغطه. أو عند ثبوت درجة الحرارة يكون حاصل ضرب حجم كمية معينة من غاز وضغطه يساوي مقدار ثابت.

$$P_1(V_{ol})_1 = P_2(V_{ol})_2$$

الصيغة الرياضية

١ جزيئات المادة

١

٢ الحالة الغازية

٢

٣ قوانين الغازات

٣

٤ قانون بويل

٤

٥ قانون شارل

٥

٦ ضغط الغازات

٦

٧ قانون جاي لوساك

٧

٨ القانون العام للغازات

٨

الفصل السادس : قوانين الغازات



قانون بويل



خلط الغازات عند ثبوت درجة الحرارة



ملاحظات

عند خلط غازين لا يتفاعلان ، الأول حجمه $(V_{ol})_1$ وضغطه P_1
 والثاني حجمه $(V_{ol})_2$ وضغطه P_2 في اناء سعتة (V_{ol})
 فبفرض ثبوت درجة الحرارة يحسب :

$$P V_{ol} = P_1 (V_{ol})_1 + P_2 (V_{ol})_2$$

للخليط بعد
تكوينه

قبل الخلط

جزيئات المادة

١

الحالة الغازية

٢

قوانين الغازات

٣

قانون بويل

٤

قانون شارل

٥

ضغط الغازات

٦

قانون جاي لوساك

٧

القانون العام للغازات

٨

الفصل السادس : قوانين الغازات



قانون بويل



ملاحظات

بفرض ثبوت درجة الحرارة عند ارتفاع فقاعة غازية من باطن سائل إلى سطحه فإن حجمها يزداد من $(V_{ol})_1$ الي $(V_{ol})_2$ بحيث يكون :-

$$P_1(V_{ol})_1 = P_2(V_{ol})_2 \quad , \quad (P_a + \rho gh) (V_{ol})_1 = P_a (V_{ol})_2$$

حيث : (h) عمق الفقاعة من سطح السائل

١ جزيئات المادة

٢ الحالة الغازية

٣ قوانين الغازات

٤ قانون بويل

٥ قانون شارل

٦ ضغط الغازات

٧ قانون جاى لوساك

٨ القانون العام للغازات

الفصل السادس : قوانين الغازات



قانون شارل



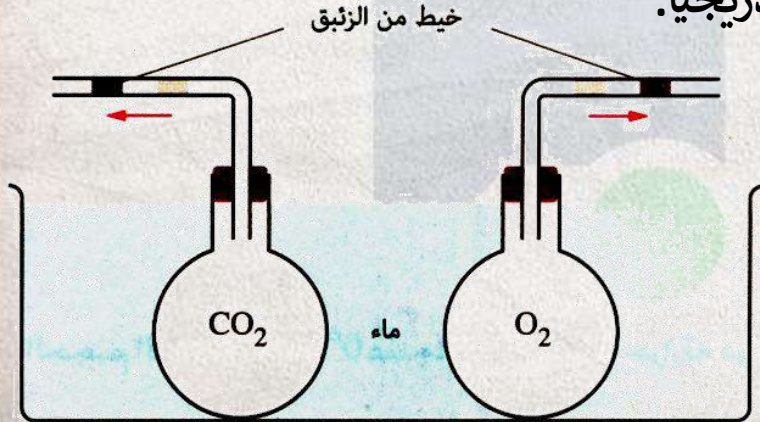
الخطوات

تجربة عملية



١ احضر دورقين متساويين في الحجم، وضع بأحدهما غاز وليكن الأكسجين (O_2) وبالأخر غاز مختلف وليكن ثاني أكسيد الكربون (CO_2) وسد فوهة كل من الدورقين بسدادة تنفذ منها أنبوبة شعرية مثنية على شكل زاوية قائمة بها خيط من الزئبق طوله 2 cm أو 3 cm

٢ اغمر الدورقين في حوض به ماء بارد ثم أضف كمية من الماء الساخن تدريجياً.



١ جزيئات المادة

٢ الحالة الغازية

٣ قوانين الغازات

٤ قانون بويل

٥ قانون شارل

٦ ضغط الغازات

٧ قانون جاي لوساك

٨ القانون العام للغازات



قانون شارل



تجربة عملية



الملاحظة < يتحرك خيطا الزئبق مسافتين متساويتين.

عند ثبوت الضغط يزداد حجم كمية معينة من غاز بارتفاع درجة الحرارة.

الاستنتاج <

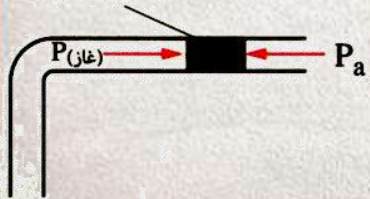
الحجوم المتساوية من الغازات المختلفة تتمدد بمقادير متساوية إذا ارتفعت درجة حرارتها بنفس المقدار عند ثبوت الضغط

أي ان :- معامل التمدد الحجمي (α_v) لأي غاز يساوي مقدار ثابت عند ثبوت الضغط.

ملاحظة

في التجربة يكون ضغط كمية الغاز المحبوس داخل الدورق لكل من الغازين ثابتا قبل وبعد التسخين ويساوي الضغط الجوي وقت إجراء التجربة.

خيط من الزئبق



١ جزيئات المادة

٢ الحالة الغازية

٣ قوانين الغازات

٤ قانون بويل

٥ قانون شارل

٦ ضغط الغازات

٧ قانون جاي لوساك

٨ القانون العام للغازات

الفصل السادس : قوانين الغازات

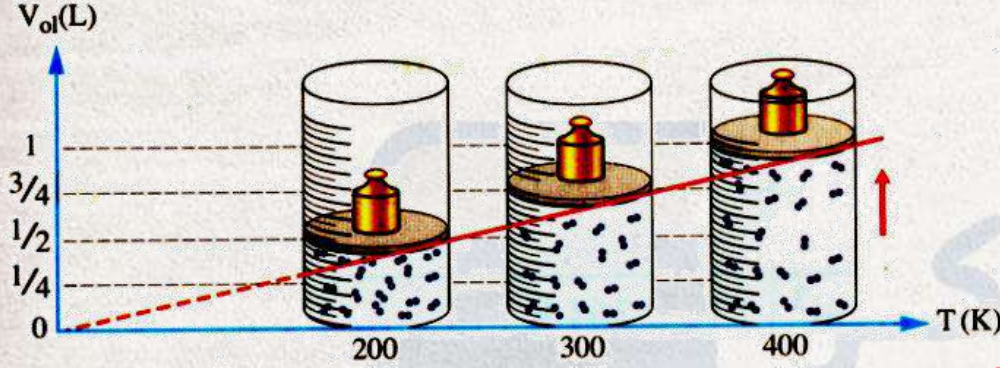




قانون شارل



تجربة عملية



قانون شارل

عند ثبوت الضغط يزداد حجم كمية معينة من غاز بمقدار $\frac{1}{273}$ من حجمه الأصلي عند 0°C لكل ارتفاع في درجة الحرارة قدره كمن واحد أودرجة سيلزية واحدة.

عند ثبوت الضغط يتناسب حجم كمية معينة من غاز تناسباً طردياً مع درجة حرارته المطلقة (على تدرج كلفن)

١ جزيئات المادة

٢ الحالة الغازية

٣ قوانين الغازات

٤ قانون بويل

٥ قانون شارل

٦ ضغط الغازات

٧ قانون جاي لوساك

٨ القانون العام للغازات

الفصل السادس : قوانين الغازات





قانون شارل



تجربة عملية



$$V_{ol} = \text{const} \times T$$

أو

$$V_{ol} \propto T$$

* الصيغة الرياضية :

$$\frac{(V_{ol})_1}{(V_{ol})_2} = \frac{T_1}{T_2}$$

وبالتالي عند تغير درجة حرارة كمية معينة من غاز من T_1 إلى T_2 عند ثبوت الضغط فإن حجم الغاز يتغير من $(V_{ol})_1$ إلى $(V_{ol})_2$ تبعاً للعلاقة :



ملاحظات

١ الكلفن (k) هي وحدة قياس درجة الحرارة المطلقة (الكلفينية).

٢ للتحويل بين درجة الحرارة السيلزية ودرجة الحرارة المطلقة نستخدم العلاقة

$$T = t + 273$$

١ جزيئات المادة

٢ الحالة الغازية

٣ قوانين الغازات

٤ قانون بويل

٥ قانون شارل

٦ ضغط الغازات

٧ قانون جاى لوساك

٨ القانون العام للغازات

الفصل السادس : قوانين الغازات



قانون شارل



تجربة عملية استنتاج معامل التمدد الحجمي لغاز عند ثبوت الضغط (α_v)



عند رفع درجة حرارة كمية معينة من غاز من 0°C الى $t^\circ\text{C}$ مع ثبوت الضغط يزداد حجم الغاز بمقدار $\Delta(V_{ol})$

يتناسب مقدار التغير في حجم الغاز $\Delta(V_{ol})$ طرديا مع كل من :-

- حجم الغاز عند درجة صفر سيلزيوس $(V_{ol})_{0^\circ\text{C}}$

$$\Delta(V_{ol}) \propto (V_{ol})_{0^\circ\text{C}}$$

- التغير في درجة حرارة الغاز Δt

$$\Delta(V_{ol}) \propto \Delta t$$

$$\therefore \Delta(V_{ol}) \propto (V_{ol})_{0^\circ\text{C}} \Delta t$$

$$\therefore \Delta(V_{ol}) = \text{const} \times (V_{ol})_{0^\circ\text{C}} \Delta t$$

$$\therefore \Delta(V_{ol}) = \alpha_v (V_{ol})_{0^\circ\text{C}} \Delta t$$

$$\therefore \alpha_v = \frac{\Delta(V_{ol})}{(V_{ol})_{0^\circ\text{C}} \Delta t} = \frac{(V_{ol})_{t^\circ\text{C}} - (V_{ol})_{0^\circ\text{C}}}{(V_{ol})_{0^\circ\text{C}} \Delta t}$$

١ جزيئات المادة

٢ الحالة الغازية

٣ قوانين الغازات

٤ قانون بويل

٥ قانون شارل

٦ ضغط الغازات

٧ قانون جاي لوساك

٨ القانون العام للغازات

الفصل السادس : قوانين الغازات



قانون شارل



تجربة عملية



وحدة قياس معامل التمدد الحجمي هي كلفن⁻¹ (K^{-1})

مما سبق يمكن تعريف معامل التمدد الحجمي لغاز عند ثبوت الضغط كالآتي

معامل التمدد الحجمي لغاز عند ثبوت الضغط

مقدار الزيادة في وحدة الحجم من الغاز عند $0^{\circ}C$ عندما ترتفع درجة حرارته درجة واحدة مئوية عند ثبوت الضغط ويساوي $K^{-1} \frac{1}{273}$

نسبة زيادة حجم الغاز الي الجحيم الأصلي عند $0^{\circ}C$ عندما ترتفع درجة حرارته درجة واحدة مئوية عند ثبوت الضغط ويساوي $K^{-1} \frac{1}{273}$

١ جزيئات المادة

٢ الحالة الغازية

٣ قوانين الغازات

٤ قانون بويل

٥ قانون شارل

٦ ضغط الغازات

٧ قانون جاي لوساك

٨ القانون العام للغازات

الفصل السادس : قوانين الغازات





قانون شارل

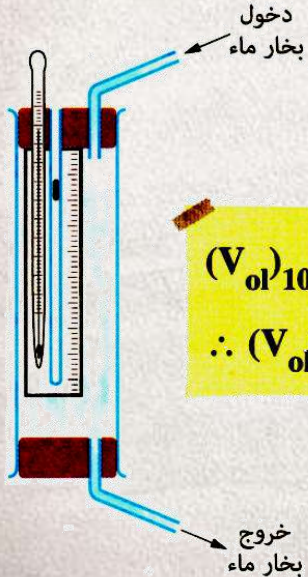


الخطوات

تجربة عملية



٢ افرغ الغلاف الزجاجي من الجليد المجروش ثم مرربخار ماء من أعلى لأسفل (كما بالشكل) وانتظر حتى تثبت درجة حرارة الهواء المحبوس داخل الأنبوبة عند 100°C ثم عين طول عمود الهواء $L_{100^{\circ}\text{C}}$ والذي يعتبر مقياسا للحجم $\Delta(V_{ol})_{100^{\circ}\text{C}}$



$$(V_{ol})_{100^{\circ}\text{C}} = l_{100^{\circ}\text{C}} \times A$$

$$\therefore (V_{ol})_{100^{\circ}\text{C}} \propto l_{100^{\circ}\text{C}}$$

١ املا الغلاف الزجاجي بجليد مجروش اخذ في الانصهار (كما بالشكل) وانتظر حتى تثبت درجة حرارة الهواء المحبوس داخل الأنبوبة عند 0°C ثم عين طول عمود الهواء $L_{0^{\circ}\text{C}}$ والذي يعتبر مقياسا للحجم $\Delta(V_{ol})_{0^{\circ}\text{C}}$



$$(V_{ol})_{0^{\circ}\text{C}} = l_{0^{\circ}\text{C}} \times A$$

$$\therefore (V_{ol})_{0^{\circ}\text{C}} \propto l_{0^{\circ}\text{C}}$$

١ جزيئات المادة

٢ الحالة الغازية

٣ قوانين الغازات

٤ قانون بويل

٥ قانون شارل

٦ ضغط الغازات

٧ قانون جاي لوساك

٨ القانون العام للغازات

الفصل السادس : قوانين الغازات



قانون شارل



الخطوات

تجربة عملية



$$\alpha_v = \frac{(V_{ol})_{100^\circ\text{C}} - (V_{ol})_{0^\circ\text{C}}}{(V_{ol})_{0^\circ\text{C}} \times 100}$$

أو

$$\alpha_v = \frac{l_{100^\circ\text{C}} - l_{0^\circ\text{C}}}{l_{0^\circ\text{C}} \times 100}$$

احسب معامل التمدد الحجمي للهواء (α_v) من العلاقة :

٣

٤

٥

اترك الهواء المحبوس داخل الأنبوبة يبرد تدريجيا وعين طول عمود الهواء المحبوس عند درجات حرارة مختلفة.

مثل بيانها العلاقة بين كل من حجم الهواء المحبوس (V_{ol}) على المحور الرأسى ودرجة حرارته على تدرج سيلزيوس ($t(^{\circ}\text{C})$) على المحور الأفقى، وكذلك العلاقة بين حجم الهواء المحبوس (V_{ol}) على المحور الرأسى ودرجة حرارته على تدرج كلفن $T(K)$ على المحور الأفقى .

١ جزيئات المادة

٢ الحالة الغازية

٣ قوانين الغازات

٤ قانون بويل

٥ قانون شارل

٦ ضغط الغازات

٧ قانون جاى لوساك

٨ القانون العام للغازات

الفصل السادس : قوانين الغازات



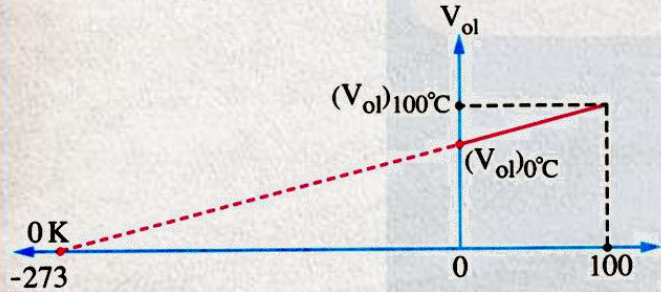


قانون شارل



ملاحظات

١ معامل التمدد الحجمي للهواء α_v عند ثبوت الضغط يساوي $\frac{1}{273}$ لكل كلفن أو درجة سيليزية.



٢ عند تمثيل العلاقة بين (V_{ol}) على المحور الرأسى و (t) على المحور الأفقى بيانيا نحصل على خط مستقيم يقطع محور الحجم (المحور الرأسى) عند قيمة تمثل حجم الهواء المحبوس عند درجة صفر سيليزيوس $(V_{ol})_0^\circ\text{C}$ وعند مد هذا الخط على استقامته نجد أنه يقطع محور درجة الحرارة (المحور الأفقى) عند -273°C كما موضح بالشكل) وهى تقابل الصفر المطلق (صفر كلفن).

الصفر المطلق

درجة الحرارة الى ينعدم عندها حجم الغاز نظريا عند ثبوت الضغط.

١ جزيئات المادة

٢ الحالة الغازية

٣ قوانين الغازات

٤ قانون بويل

٥ قانون شارل

٦ ضغط الغازات

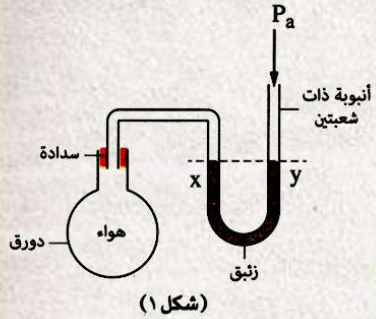
٧ قانون جاى لوساك

٨ القانون العام للغازات

الفصل السادس : قوانين الغازات



معامل زيادة ضغط غاز عند ثبوت الحجم



تجربة عملية



١ احضر دورق من الزجاج به كمية من الهواء، وسد الفوهة بسدادة تنفذ منها أنبوبة ذات شعبتين تحتوى على كمية من الزئبق فيكون سطحى الزئبق فى الفرعين فى مستوى أفقى واحد عند الموضعين x , y ويكون ضغط الهواء المحبوس فى الدورق (P_1) يساوي الضغط الجوي (P_a) (شكل ١)

٢ ضع علامة خارج الأنبوبة أمام سطح الزئبق عند الموضع x لتحديد حجم كمية الهواء المحبوس.

٣ عين درجة حرارة الهواء المحبوس (t_1) باستخدام الترمومتر.

١ جزيئات المادة

٢ الحالة الغازية

٣ قوانين الغازات

٤ قانون بويل

٥ قانون شارل

٦ ضغط الغازات

٧ قانون جاي لوساك

٨ القانون العام للغازات

الفصل السادس : قوانين الغازات





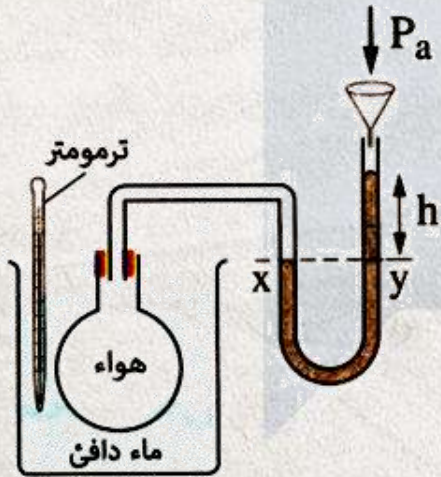
معامل زيادة ضغط غاز عند ثبوت الحجم



تجربة عملية

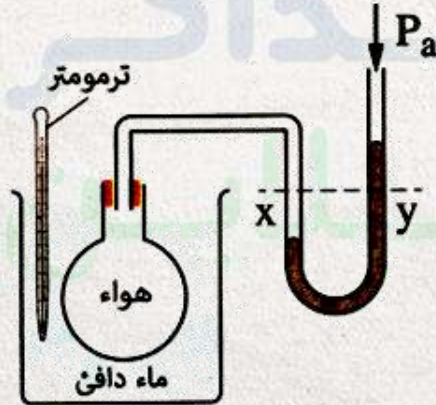


٥ صب زئبق في الفرع الخالص حتى يعود سطح الزئبق في الفرع المتصل بالدورق إلى الموضع وبالتالي يكون حجم الهواء المحبوس ثابتا (شكل ٣)



(شكل ٣)

٤ اغمر الدورق في حوض به ماء دافئ، فتلاحظ انخفاض سطح الزئبق في الفرع المتصل بالدورق وارتفاعه في الفرع الخالص (شكل ٢).



(شكل ٢)

١ جزيئات المادة

٢ الحالة الغازية

٣ قوانين الغازات

٤ قانون بويل

٥ قانون شارل

٦ ضغط الغازات

٧ قانون جاي لوساك

٨ القانون العام للغازات

الفصل السادس : قوانين الغازات





معامل زيادة ضغط غاز عند ثبوت الحجم



تجربة عملية



٦ عين درجة حرارة الهواء المحبوس (t_2) باستخدام الترمومتر، ثم عين فرق الارتفاع بين سطى الزئبق في الفرعين (h) باستخدام مسطرة مدرجة وهذا الفرق يمثل الزيادة في الضغط نتيجة ارتفاع درجة الحرارة من t_1 الي t_2 ويكون $P_2 = P_a + h$

٧ كرر الخطوات السابقة مع ملء الدورق بغازات أخرى ورفع درجة حرارة كل غاز بنفس المقدار في كل مرة.

١ جزيئات المادة

٢ الحالة الغازية

٣ قوانين الغازات

٤ قانون بويل

٥ قانون شارل

٦ ضغط الغازات

٧ قانون جاي لوساك

٨ القانون العام للغازات

الفصل السادس : قوانين الغازات





معامل زيادة ضغط غاز عند ثبوت الحجم



تجربة عملية



يزداد ضغط كمية معينة من غاز بارتفاع درجة الحرارة عند ثبوت حجمها.

الملاحظة

مقدار الزيادة في ضغط كمية الغاز يمثلها فرق الارتفاع (h) بين سطحي الزئبق في الفرعين وهو ثابت للغازات المختلفة عند رفع درجة حرارتها بنفس المقدار مع ثبوت حجمها.

الضغوط المتساوية للغازات المختلفة تزداد بنفس المقدار إذا ارتفعت درجة حرارتها بمقادير متساوية عند ثبوت الحجم.
أي أن: معامل زيادة الضغط β_p لأي غاز من الضغط الأصلي عند 0°C عند ثبوت الحجم يساوي مقدار ثابت.

الاستنتاج

١ جزيئات المادة

٢ الحالة الغازية

٣ قوانين الغازات

٤ قانون بويل

٥ قانون شارل

٦ ضغط الغازات

٧ قانون جاي لوساك

٨ القانون العام للغازات



قانون جاي لوساك (الضغط)



عند تمثيل العلاقة بين ضغط الهواء المحبوس P على المحور الرأسى ودرجة حرارته على تدرج كلفن T على المحور الأفقى بيانيا نحصل على خط مستقيم امتداده يمر بنقطة الأصل.



قانون جاي لوساك (الضغط)

عند ثبوت الحجم يزداد ضغط كمية معينة من غاز بمقدار $\frac{1}{273}$ من ضغطه الأصلي عند 0°C لكل ارتفاع في درجة الحرارة قدره كلفن واحد أو درجة سيليزية واحدة.

$$\frac{P_1}{P_2} = \frac{T_1}{T_2}$$

عند ثبوت الحجم يتناسب ضغط كمية معينة من غاز تناسباً طردياً مع درجة حرارته المطلقة

جزيئات المادة

١

الحالة الغازية

٢

قوانين الغازات

٣

قانون بويل

٤

قانون شارل

٥

ضغط الغازات

٦

قانون جاي لوساك

٧

القانون العام للغازات

٨



قانون جاي لوساك (الضغط)



قانون جاي لوساك (الضغط)

يمكن عمليا تعيين معامل الزيادة في الضغط عند ثبوت الحجم ودراسة تأثير درجة الحرارة على ضغط كمية معينة من غاز ما عند ثبوت حجمه باستخدام جهاز يطلق عليه جهاز جولي كما يلي :



تجربة عملية



١ تحقيق قانون الضغط.



٢ تعيين معامل زيادة الضغط للهواء عند ثبوت الحجم.



الغرض
منها

١ جزيئات المادة

١

٢ الحالة الغازية

٢

٣ قوانين الغازات

٣

٤ قانون بويل

٤

٥ قانون شارل

٥

٦ ضغط الغازات

٦

٧ قانون جاي لوساك

٧

٨ القانون العام للغازات

٨

الفصل السادس : قوانين الغازات





قانون جاي لوساك (الضغط)



تركيب جهاز جولى

تجربة عملية

١ مستودع كروى من الزجاج الرقيق يحتوى على كمية من الزئبق حجمها يساوي $\frac{1}{7}$ حجم المستودع

٢ أنبوبة شعرية طويلة منثنية.

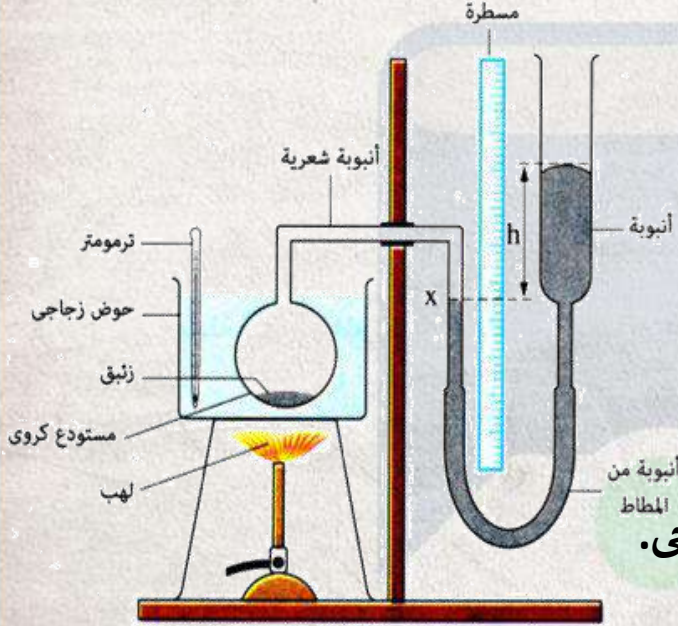
٣ أنبوبة متسعة قابلة للحركة.

٤ أنبوبة من المطاط تصل الأنبوبة المتسعة بالأنبوبة الشعرية.

٥ كمية من الزئبق. مسطرة

٦ ترمومتر. حوض زجاجى.

٩ مصدر لهب.



جهاز جولى

١ جزيئات المادة

٢ الحالة الغازية

٣ قوانين الغازات

٤ قانون بويل

٥ قانون شارل

٦ ضغط الغازات

٧ قانون جاي لوساك

٨ القانون العام للغازات

الفصل السادس : قوانين الغازات





قانون جاى لوساك (الضغط)



احتياجات التجربة

تجربة عملية

١ وضع $\frac{1}{7}$ حجم الانتفاخ الزجاجي زئبق **حتى** يظل حجم الهواء المحبوس ثابتاً أثناء التجربة مع تغير درجة الحرارة حيث إن معامل التمدد الحجمي للزئبق سبعة أمثال معامل التمدد الحجمي للزجاج.

٢ غمر المستودع الكروي بالكامل في الحمام المائي.

٣ أن يكون الهواء داخل انتفاخ جولى (المستودع) جافاً **لان** بخار الماء لا يخضع لقوانين الغازات المثالية مما يؤثر على دقة القيمة التي يتم تعيينها لمعامل زيادة ضغط الهواء عند ثبوت الحجم P_p

١ جزيئات المادة

٢ الحالة الغازية

٣ قوانين الغازات

٤ قانون بويل

٥ قانون شارل

٦ ضغط الغازات

٧ قانون جاى لوساك

٨ القانون العام للغازات

الفصل السادس : قوانين الغازات



قانون جاى لوساك (الضغط)



الخطوات

تجربة عملية



١ عين الضغط الجوى P_a وقت إجراء التجربة باستخدام البارومتر.

٢ ضع كمية مناسبة من الزئبق في الأنبوبة القابلة للحركة لتحبس كمية من الهواء في المستودع الزجاجى وحدد حجم الهواء بعلامة ثابتة x خارج الأنبوبة أمام سطح الزئبق في الفرع المتصل بالمستودع.

٣ ضع جليد مجروش في الحوض الزجاجى واغمر المستودع كاملاً فيه وانتظر حتى يبدأ الجليد في الانصهار، وعندها تثبت درجة حرارة الهواء المحبوس عند 0°C ويرتفع سطح الزئبق في الأنبوبة الشعرية لمستوى أعلى من العلامة x



ملاحظات

عند درجات الحرارة المختلفة يتم إعادة سطح الزئبق إلى العلامة الثابتة حتى يظل حجم الهواء المحبوس في المستودع ثابتاً.

٤ حرك الأنبوبة القابلة للحركة إلى أسفل حتى تعيد سطح الزئبق للعلامة

١ جزيئات المادة

٢ الحالة الغازية

٣ قوانين الغازات

٤ قانون بويل

٥ قانون شارل

٦ ضغط الغازات

٧ قانون جاى لوساك

٨ القانون العام للغازات

الفصل السادس : قوانين الغازات





قانون جاى لوساك (الضغط)



الخطوات

تجربة عملية



٥ عين قيمة الضغط عند درجة صفر سيلزيوس $P_{0^{\circ}C}$ كالتالى :

□ إذا كان سطح الزئبق فى الفرع الخالص **اعلى** من سطح الزئبق فى الأنبوبة المتصلة بالمستودع تكون

→ $P_{0^{\circ}C} = P_a + h$

□ إذا كان سطح الزئبق فى الفرع الخالص **اقل** من سطح الزئبق فى الأنبوبة المتصلة بالمستودع تكون

→ $P_{0^{\circ}C} = P_a - h$

١ جزيئات المادة

٢ الحالة الغازية

٣ قوانين الغازات

٤ قانون بويل

٥ قانون شارل

٦ ضغط الغازات

٧ قانون جاى لوساك

٨ القانون العام للغازات

الفصل السادس : قوانين الغازات



قانون جاى لوساك (الضغط)



الخطوات

تجربة عملية



٦ اغمر المستودع في ماء ثم سخن الماء حتى يغلي لفترة فتلاحظ انخفاض سطح الزئبق في الأنبوبة الشعرية لأسفل.

٧ حرك الأنبوبة القابلة للحركة إلى أعلى حتى تعيد سطح الزئبق للعلامة x ثم عين $P_{100^{\circ}\text{C}}$ من العلاقة :-

$$\rightarrow P_{100^{\circ}\text{C}} = P_a + h$$

٨ احسب معامل زيادة الضغط للهواء عند ثبوت الحجم β_p

$$\beta_p = \frac{P_{100^{\circ}\text{C}} - P_{0^{\circ}\text{C}}}{P_{0^{\circ}\text{C}} \times 100}$$

١ جزيئات المادة

٢ الحالة الغازية

٣ قوانين الغازات

٤ قانون بويل

٥ قانون شارل

٦ ضغط الغازات

٧ قانون جاى لوساك

٨ القانون العام للغازات

الفصل السادس : قوانين الغازات



قانون جاى لوساك (الضغط)



الخطوات

تجربة عملية



٩ اطفئ اللهب واترك الماء يبرد تدريجيا وقم بإعادة سطح الزئبق في الأنبوبة الشعرية إلى العلامة الثابتة x عند درجات حرارة مختلفة ثم عين ضغط الهواء المحبوس عند كل من هذه الدرجات.

١٠ مثل بيانيا العلاقة بين كل من ضغط الهواء المحبوس P على المحور الرأسى ودرجة حرارته على تدرج سيلريوس t على المحور الأفقى وكذلك العلاقة بين ضغط الهواء المحبوس P على المحور الرأسى ودرجة حرارته على تدرج كلفن T على المحور الافقى

١ جزيئات المادة

٢ الحالة الغازية

٣ قوانين الغازات

٤ قانون بويل

٥ قانون شارل

٦ ضغط الغازات

٧ قانون جاى لوساك

٨ القانون العام للغازات

الفصل السادس : قوانين الغازات





قانون جاى لوساك (الضغط)

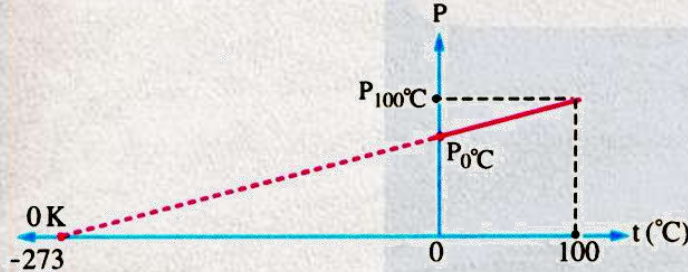


الملاحظة

تجربة عملية

١ معامل زيادة ضغط الهواء β_p عند حجم ثابت يساوى مقدار ثابت وهو $\frac{1}{273}$ لكل كلفن أو درجة سيليزية

٢ عند تمثيل العلاقة بين ضغط الهواء المحبوس P على المحور الرأسى ودرجة الحرارة على تدريج سيلزيوس t على المحور الأفقى بيانيا نحصل على خط مستقيم يقطع محور الضغط (المحور الرأسى) عند قيمة تمثل ضغط الهواء المحبوس عند درجة صفر سيلزيوس $P_0^\circ\text{C}$ ، وعند مد هذا الخط على استقامته نجد أنه يقطع محور درجة الحرارة (المحور الأفقى) عند -273°C وهى تقابل الصفر المطلق (صفر كلفن) .



الصفر المطلق

درجة الحرارة التى ينعدم عندها نظريا حجم الغاز المثالى عند ثبوت ضغطه أو ضغط الغاز المثالى عند ثبوت حجمه.

١ جزيئات المادة

٢ الحالة الغازية

٣ قوانين الغازات

٤ قانون بويل

٥ قانون شارل

٦ ضغط الغازات

٧ قانون جاى لوساك

٨ القانون العام للغازات

الفصل السادس : قوانين الغازات



معامل زيادة ضغط غاز عند ثبوت الحجم



تجربة عملية

وحدة قياس معامل زيادة الضغط لغاز عند ثبوت الحجم هي كلفن⁻¹ (K^{-1})

مما سبق يمكن تعريف معامل زيادة الضغط لغاز عند ثبوت الحجم كالآتي :

معامل زيادة ضغط غاز عند ثبوت

مقدار الزيادة في وحدة الضغوط من الغاز عند $0^{\circ}C$ عندما ترتفع درجة حرارته
درجة واحدة سيليزية عند ثبوت الحجم ويساوي $K^{-1} \frac{1}{273}$

نسبة زيادة ضغط الغاز الي الضغط عند $0^{\circ}C$ عندما ترتفع درجة حرارته
درجة واحدة سيليزية عند ثبوت الحجم ويساوي $K^{-1} \frac{1}{273}$

١ جزيئات المادة

٢ الحالة الغازية

٣ قوانين الغازات

٤ قانون بويل

٥ قانون شارل

٦ ضغط الغازات

٧ قانون جاي لوساك

٨ القانون العام للغازات

الفصل السادس : قوانين الغازات





القانون العام للغازات



القانون العام للغازات



يتغير حجم كمية (كتلة) معينة من غاز بتغيير كل من :

درجة حرارة الغاز	ضغط الغاز
من قانون شارل	من قانون بويل
عند ثبوت الضغط	عند ثبوت درجة الحرارة

$$V_{ol} \propto T \quad (2)$$

$$V_{ol} \propto \frac{1}{P} \quad (1)$$

من العلاقتين (1)، (2) $V_{ol} \propto \frac{T}{P}$

$$V_{ol} = \text{const} \times \frac{T}{P}$$



$$\frac{PV_{ol}}{T} = \text{const}$$

١ جزيئات المادة

٢ الحالة الغازية

٣ قوانين الغازات

٤ قانون بويل

٥ قانون شارل

٦ ضغط الغازات

٧ قانون جاي لوساك

٨ القانون العام للغازات

الفصل السادس : قوانين الغازات



القانون العام للغازات



القانون العام للغازات



مما سبق يمكن كتابة نص القانون العام للغازات كالتالي :

$$\frac{P_1 (V_{ol})_1}{T_1} = \frac{P_2 (V_{ol})_2}{T_2}$$

القانون العام للغازات

حاصل ضرب حجم كمية معينة من غاز في ضغطه مقسوما على درجة حرارته على تدرج كلفن يساوي مقدار ثابت.

جزيئات المادة

١

الحالة الغازية

٢

قوانين الغازات

٣

قانون بويل

٤

قانون شارل

٥

ضغط الغازات

٦

قانون جاي لوساك

٧

القانون العام للغازات

٨

الفصل السادس : قوانين الغازات



القانون العام للغازات



صيغة أخرى للقانون العام للغازات بدلالة كثافة الغاز:



ملاحظات

$$\therefore \rho = \frac{m}{V_{ol}}$$

$$\therefore V_{ol} = \frac{m}{\rho}$$

$$\frac{P_1 m_1}{\rho_1 T_1} = \frac{P_2 m_2}{\rho_2 T_2}$$

$$\therefore m_1 = m_2$$

$$\therefore \frac{P_1}{\rho_1 T_1} = \frac{P_2}{\rho_2 T_2}$$

$$\textcircled{1} \quad \therefore \frac{P_1(V_{ol})_1}{T_1} = \frac{P_2(V_{ol})_2}{T_2}$$

②

بالتعويض من ① في ② :
كتلة الغاز ثابتة.

$$\therefore \frac{P}{\rho T} = \text{const}$$

١ جزيئات المادة

٢ الحالة الغازية

٣ قوانين الغازات

٤ قانون بويل

٥ قانون شارل

٦ ضغط الغازات

٧ قانون جاي لوساك

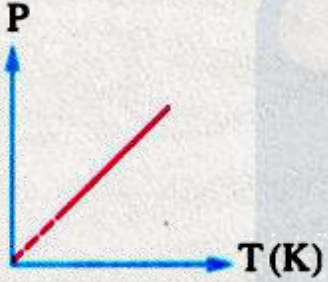
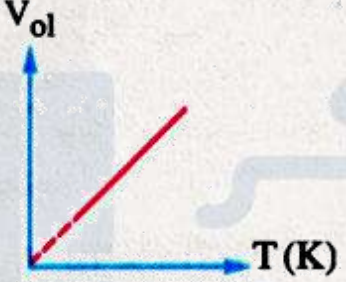
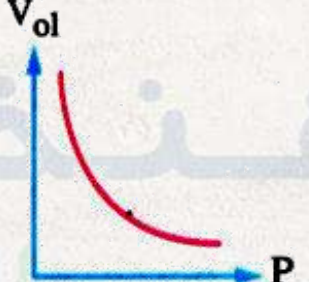
٨ القانون العام للغازات

الفصل السادس : قوانين الغازات





قانون بويل	قانون شارل	قانون جاي لوساك (الضغط)	
نص القانون	عند ثبوت الضغط، يتناسب حجم كمية معينة من غاز طرديا مع درجة حرارتها على تدرج كلفن	عند ثبوت الحجم، يتناسب ضغط كمية معينة من غاز طرديا مع درجة حرارتها على تدرج كلفن	
الكميات الثابتة للغاز	الكتلة m الضغط P	الكتلة m الحجم V_{ol} الكثافة ρ	
الكميات المتغيرة للغاز	الحجم V_{ol} الكثافة ρ درجة الحرارة T	الضغط P درجة الحرارة T	

قانون جاي لوساك (الضغط)	قانون شارل	قانون بويل	
$P / T = \text{const}$	$V_{ol} / T = \text{const}$	$PV_{ol} = \text{const}$	الصيغة الرياضية
 A graph with Pressure (P) on the vertical axis and Temperature (T) in Kelvin (K) on the horizontal axis. A red line starts from the origin and extends upwards and to the right at a constant positive slope.	 A graph with Volume (V_{ol}) on the vertical axis and Temperature (T) in Kelvin (K) on the horizontal axis. A red line starts from the origin and extends upwards and to the right at a constant positive slope.	 A graph with Volume (V_{ol}) on the vertical axis and Pressure (P) on the horizontal axis. A red curve starts high on the vertical axis and curves downwards and to the right, approaching the horizontal axis as pressure increases.	التمثيل البياني

حمل الآن

مجاناً وحصرياً

المراجعة رقم (3)

الترم الاول



مراجعة

فيزياء

الصف الثاني

الثانوي

الفصل الدراسي الأول

القياس ، الحركة في خط مستقيم ،

القوة والحركة

أكبر المفاهيم

عملية مقارنة كمية مجهولة بكمية أخرى معلومة من نفس النوع لمعرفة عدد مرات احتواء الأولى على الثانية	القياس
الكمية التي لا تعرف بدلالة كمية فيزيائية أخرى	الكمية الفيزيائية الأساسية
الكمية التي تعرف بدلالة كمية فيزيائية أخرى	الكمية الفيزيائية المشتقة
الكمية التي يلزم تعريفها معرفة مقدارها فقط	الكمية القياسية
الكمية التي يلزم تعريفها معرفة مقدارها و اتجاهها	الكمية المتجهة
صفة تعبر عن الأعداد الكبيرة جداً و الصغيرة جداً باستخدام الرقم 10 مرفوع لأس معين	الصفة المعيارية لكتابة الأعداد
المسافة بين علامتين محفورتين عند نهايتي سبيكة من البلاتين والإيريديوم محفوظة عند صفر سلزيوس	المتر المعيارى
كتلة أسطوانة سبيكة من البلاتين والإيريديوم ذات أبعاد محددة محفوظة عند صفر سلزيوس	الكيلوجرام المعيارى
تساوى $\frac{1}{86400}$ من اليوم الشمسي المتوسط .	الثانية : [معيار الزمن]
صفة تعبر عن الكميات الفيزيائية المشتقة بدلالة أبعاد الكميات الفيزيائية الأساسية مرفوع كل منها لأس معين	معادلة الأبعاد
القياس الذي يتم فيه إجراء عملية قياس واحدة	القياس المباشر
القياس الذي يتم فيه إجراء أكثر من عملية قياس	القياس الغير مباشر
الجسم الذى لا يتغير موضع سكونه بمرور الزمن	الجسم الساكن
الجسم الذى يتغير موضع سكونه بمرور الزمن	الجسم المتحرك
تغير موضع الجسم بمرور الزمن	الحركة
المعدل الزمنى للتغير فى الإزاحة أو هى الإزاحة المقطوعة خلال وحدة الزمن	السرعة
الإزاحة الكلية مقسومة على الزمن الكلي	السرعة المتوسطة
المسافة الكلية مقسومة على الزمن الكلي	السرعة العددية المتوسطة
المعدل الزمنى للتغير فى السرعة	المجلة

أو هي التغير في السرعة خلال وحدة الزمن	الحركة المعجلة
الحركة التي تتغير فيها سرعة الجسم بمرور الزمن سواء بالزيادة أو النقصان	القوة
هي مؤثر خارجي يؤثر على الجسم يغير او يحاول التغير من حالته أو اتجاهه	القانون الأول
يظل الجسم في حالته من سكون أو حركة بسرعة منتظمة في خط مستقيم ما لم تؤثر عليه قوة محصلة تغيّر من حالته	القصور الذاتي
هو ميل الجسم الساكن الى البقاء في حالته من سكون أو حركة في خط مستقيم	القانون الثالث
لكل فعل رد فعل مساو له في المقدار ومضاد له في الإتجاه	

ما معنى أن

- 1- المسافة التي يقطعها جسم $100m =$
أي أن المسار الفعلي الذي يسلكه الجسم من نقطة البداية لنقطة النهاية $100m =$
- 2- جسم يقطع إزاحة $12m$ في $2s$
أي أن سرعة الجسم $6 m/s =$
- 3- السرعة العددية لجسم $40 m/s =$
أي أن الجسم يقطع مسافة $40 m$ في الثانية
- 4- سيارة تتحرك بسرعة $40m/s =$
أي أن السيارة تقطع إزاحة قدرها $40m$ في زمن قدره ثانية
- 5- السرعة المتوسطة لجسم $2 m/s =$
أي أن ناتج قسمة الإزاحة الكلية مقسومة على الزمن الكلي $2m/s =$
- 6- جسم يتحرك بعجلة $10 m/s^2 =$
أي أن المعدل الزمني للتغير في سرعة الجسم $10m/s^2 =$
- 7- جسم يتحرك بعجلة $10 m/s^2 = -$
أي أن سرعة الجسم تقل بمقدار $10m$ في الثانية
- 8- المعدل الزمني للتغير في السرعة $3 m/s^2 =$
أي أن العجلة الى يتحرك بها الجسم $3 m/s^2 =$
- 9- إزاحة جسم $10m =$
أي أن اقصر خط مستقيم بين نقطة البداية والنهاية $10m =$

10- كمية التحرك لجسم $30 \text{ Kg} \cdot \text{m} / \text{s}$

أي ان حاصل ضرب كتلة الجسم فى سرعته $30 \text{ Kg} \cdot \text{m} / \text{s}$

11- مقدار القوة المؤثرة على جسم 30 N

أي ان حاصل ضرب كتلة الجسم فى عجلة حركته 30 N

علل لما يأتي

الكتلة كمية فيزيائية أساسية بينما السرعة كمية مشتقة	لأن الكتلة لا تعرف بدلالة كمية فيزيائية أخرى والسرعة تعرف بدلالة كمية فيزيائية أساسية
لا يستخدم الزجاج بدلاً من البلاتين والإيريديوم فى الوحدات المعيارية	لأن البلاتين والإيريديوم من المعادن شديدة الصلابة التى لا تتأثر بالعوامل المحيطة عكس الزجاج
لا يمكن جمع كميئين مختلفين	لإختلافهما فى صيغة الأبعاد والوحدة
صيغة الأبعاد تثبت خطأ القوانين ولا تكفى لإثبات صحتها	لأن عدم تطابق صيغة الأبعاد لطرفي المعادلة يثبت أنها غير ممكنة . والتطابق لا يعني أنها صحيحة لأنها قد تحتوي على ثابت عددي قيمته خاطئة تخل بصحة القانون .. مثال $(KE = \frac{1}{2} mV^2 \neq mV^2)$
الإزاحة كمية متجهه بينما المسافة كمية قياسية	لأن الإزاحة يلزم لمعرفة مقدارها واتجاهها ولأن المسافة يلزم لمعرفة مقدارها فقط
لا نلج عملية القياس بنسبة 100%	أ- لاختيار اداة قياس غير مناسبة ب- وجود عيب فى اداة القياس ج - اجراء القياس بطريقة خطأ د- عوامل بيئية
يوضع الميزان الحساس داخل صندوق زجاجى	لمنع التيارات الهوائية لأنها تؤدى إلى حدوث خطأ فى عملية القياس

لأنها حركة تكرر نفسها على فترات زمنية متساوية	نعتبر حركة البندول البسيط حركة دورية
لأنه قد يلزم تحديد مقدارها فقط فنتعين من العلاقة $V = \frac{\Delta S}{\Delta t}$ ((مسافة ÷ زمن)) وقد يلزم تحديد مقدارها واتجاهها معا فنتعين من العلاقة $V = \frac{\Delta d}{\Delta t}$ ((ازاحة ÷ زمن))	السرعة قد تكون كمية قياسية أو كمية متجهة
لان العجلة هي التغير في السرعة وحيث السرعة ثابتة إذا العجلة = صفر	إذا تحرك جسم بسرعة منتظمة تكون عجلته = صفر
لان الجسم يكون قاصرا على تغيير حالته من السكون او الحركة	يسمى القانون الأول لنيوتن بقانون القصور الذاتي
بسبب القصور الذاتي حيث يحاول الجسم الاحتفاظ بحالته من الحركة	اندفاع الركاب للأمام عند توقف السيارة فجأة
لزيادة قصوره الذاتي حيث العلاقة بين الكتلة والقصور الذاتي طردية	يصعب تحريك جسم كتلته كبيرة
لأن القوتان متساويتان في المقدار ومتضادتان في الاتجاه	وجود إشارة سالبة في نص القانون الثالث لنيوتن
لوجود قوة الفعل ورد الفعل فهما ينشآن معا ويختفیان معا	لا توجد في الكون قوة مفردة
لان لكل فعل رد فعل حيث تندفع الغازات المشتعلة لأسفل فيندفع الصاروخ لأعلى	نعمد فكرة عمل الصاروخ على قانون نيوتن الثالث
لأن القوتين تؤثران على جسمين مختلفين وشرط الاتزان أن تؤثر القوتان على جسم واحد	قونا الفعل ورد الفعل لا يحدثان إنزانا رغي نساويهما
لان السرعة المتجهه هي التي تصف حركة الجسم وصفا تاما	نستخدم السرعة المتجهه لوصف السرعة
لأن القصور الذاتي يحافظ على حركتها بسرعة منتظمة وفي خط مستقيم	لا نحتاج صواريخ الفضاء عقب خروجها من الجاذبية الأرضية الى استهلاك وقود لكي

ثندرك	يبقى الجسم ساكنا بالرغم من نأثره بأكثر من قوة
لأن محصلة القوة الخارجية المؤثرة على الجسم تساوى صفر	
ارتداء حزام الأمان فى السيارة	لمنع القصور الذاتي حتى لا يندفع الراكب إلى الأمام عند توقف السيارة فجأة

أهم الاستخدمات

- **معادلة الأبعاد:** اختبار صحة القوانين - الحصول على وحدات قياس
- **القدمية ذات الوردية** أداة قياس الطول بالملي متر
- **الهيدروميتر:** لقياس كثافة سائل بطريقة مباشرة
- **الميزان الحساس:** لقياس الكتلة بالجرام والملي جرام
- **ساعة سيزيوم الذرية** تحديد مدة دوران الأرض حول محورها - تدقيق رحلات سفن الفضاء - تحسين الملاحة الجوية والأرضية
- **سبيكة البلاتين والاريديوم** وحدات القياس العيارية

متى يحدث

1 - عجلة جسم متحرك = صفر	عندما يتحرك بسرعة منتظمة
2- تتساوى الإزاحة والمسافة	عندما يتحرك الجسم في خط مستقيم أو اتجاه ثابت
3- إزاحة جسم = صفر كاملة	عندما يعود الجسم لنقطة البداية مرة أخرى أو يكمل دورة
4- تساوى السرعة مع الإزاحة المقطوعة	عندما يساوى الزمن 1s
5- تتساوى السرعة النهائية والابتدائية	عندما يتحرك الجسم بسرعة منتظمة

صيغة الأبعاد

الكميات الفيزيائية	العلاقة	معادلة الأبعاد	وحدة القياس
المساحة A	الطول x العرض	L^2	m^2
الحجم V_{OL}	الطول x العرض x الارتفاع	L^3	m^3
الكثافة ρ	الكتلة ÷ الحجم	ML^{-3}	Kg/m^3
السرعة v	مسافة ÷ زمن	LT^{-1}	m/s
العجلة a	سرعة ÷ زمن	LT^{-2}	m/s^2
القوة F	الكتلة x العجلة	MLT^{-2}	$Kg\ m/s^2 = N$
الشغل (الطاقة) (W)	القوة x إزاحة	ML^2T^{-2}	$Kg\ m^2/s^2 = N.m = J$
كمية التحرك PL	كتلة x سرعة	MLT^{-1}	$Kg\ ms^{-1}$
الضغط P	القوة ÷ المساحة	$ML^{-1}T^{-2}$	$N/m^2 = Kg/ms^2$
القدرة (Pw)	الشغل ÷ الزمن	ML^2T^{-3}	$Kg\ m^2/s^3 = N.m/s = J/s = watt$

تأريخ بين

التعريف	المسافة (s)	الإزاحة (d)
الكمية القياسية	المسار الذي يسلكه الجسم من موضع لآخر	أقصر خط مستقيم بين نقطة البداية والنقطة
القيمة	قياسية	متجهة
	موجبة	موجبة أو سالبة

الحركة الانتقالية	الحركة الدورية
هي حركة تتميز بوجود نقطة بداية ونقطة نهاية	هي حركة تكرر نفسها على فترات زمنية متساوية
مثل القطارات و المقذوفات	مثل دوران القمر حول الأرض و البندول
السرعة العددية	السرعة المتجهة
هي المسافة التي يقطعها الجسم خلال وحدة الزمن	هي الإزاحة التي يقطعها الجسم خلال وحدة الزمن

كمية قياسية	كمية متجهه
دائما موجبة	موجبة في اتجاه وسالبة في عكس الاتجاه

السرعة المنتظمة	السرعة غير المنتظمة
يقطع فيها الجسم ازاحات متساوية في ازمة متساوية	يقطع فيها الجسم ازاحات متساوية في ازمة غير متساوية والعكس

العجلة المنتظمة	العجلة غير المنتظمة
هي العجلة التي يتحرك بها الجسم عندما تتغير سرعته بمقادير متساوية في ازمة متساوية	هي العجلة التي يتحرك بها الجسم عندما تتغير سرعته بمقادير متساوية في ازمة غير متساوية والعكس

العجلة التزايدية	العجلة التناقصية	العجلة الصفرية
العجلة التي يتحرك بها الجسم عندما تزداد سرعته بمرور الزمن	العجلة التي يتحرك بها الجسم عندما تقل سرعته بمرور الزمن	العجلة التي يتحرك بها الجسم عندما تكون سرعته ثابتة
تكون موجبة $V_f > V_i$	تكون سالبة $V_f < V_i$	تساوي صفر $V_f = V_i$

الكميات الاساسية	النظام الفرنسي (جاوس)	النظام البريطاني	النظام المتري
الطول	سنتيمتر	قدم	متر
الكتلة	جرام	باوند	كيلوجرام
الزمن	ثانية	ثانية	ثانية

وجه المقارنة	القياس المباشر	القياس غير المباشر
عدد العمليات	يتم اجراء القياس مره واحده	يتم اجراء القياس اكثر من مره
العلاقات	لا يستخدم فيه علاقة رياضية	تستخدم فيه علاقة رياضية
الخطأ في القياس	يكون هناك خطأ واحد	يحدث به عدد اخطاء
الامثلة	قياس الحجم بالمخبار المدرج وقياس الكثافة بالهيدروميتر	قياس الحجم بضرب الطول في العرض في الارتفاع او الكثافة (كتلة ÷ حجم)

الكمية الفيزيائية القياسية	الكمية الفيزيائية المتجهه
هي الكمية التي تعرف تماما بمقدارها فقط وليس لها اتجاه	هي الكمية التي تعرف تماما بمقدارها واتجاهها معا
مثل المسافة الكتلة الزمن درجة الحرارة	مثل الازاحة السرعة العجلة القوه

قوانين

السرعة العددية المتجهة

$$V = \frac{\Delta d}{\Delta t} = \frac{\Delta S}{\Delta t} \rightarrow m/s$$

السرعة المتوسطة العددية المتجهة

$$V^- = \frac{d}{t} = \frac{S}{t} = \frac{V_F + V_i}{2} \rightarrow (m/s)$$

العجلة

$$a = \frac{\Delta V}{\Delta t} = \frac{V_F - V_i}{t} \rightarrow (m/s^2)$$

$$(21) \sum F = 0$$

القانون نيوتن الأول

$$(22) F_1 = -F_2$$

قانون نيوتن الثالث

$$P = mv = \frac{m\Delta d}{\Delta t}$$

كمية التحرك

$$F = \frac{\Delta P}{\Delta t}$$

قانون نيوتن الثاني $F = ma$

المراجعة النهائية

في الفيزياء

الصف الثاني الثانوي

الفصل الدراسي الأول

الموائع المتحركة

الموائع المتحركة

معدل السريان الحجمي

$$Q_v = \frac{V_{OL}}{t} = A V$$

معدل السريان الكتلي

$$Q_m = \frac{m}{t} = \rho A V$$

معادلة الاستمرارية

$$A_1 V_1 = A_2 V_2$$

$$\pi r_1^2 V_1 = \pi r_2^2 V_2$$

$$A_1 V_1 = n A_2 V_2$$

$$A_1 V_1 = A_2 V_2 + A_3 V_3 + A_4 V_4$$

$$\langle V \propto \frac{1}{A} \propto \frac{1}{r^2} \rangle$$

قوة اللزوجة

$$F = \eta \cdot \frac{A V}{d}$$

سرعة كرات الدم

$$\langle V \propto r^2 \rangle$$

أهم المفاهيم

السريان المضطرب	حركة المائع بسرعة كبيرة جد ويتميز بوجود دوامات
السريان الهادئ	حركة المائع الذي تنزلق طبقاته المتجاورة في نعومة ويسر
خط الإنسياب	خط وهمي يوضح المسار الذي يتخذه أي جزء من السائل أثناء سريانه داخل الأنبوبة سرياناً مستقر
معدل السريان	يقدر بعدد خطوط الإنسياب التي تمر عمودياً بوحدة المساحات التي تمر بتلك النقطة
اللزوجة	خاصية تسبب في وجود مقاومة أو إحتكاك بين طبقات السائل تعوق انزلاق بعضها فوق بعض
معامل اللزوجة	هو القوة المماسية المؤثرة في وحدة المساحات وتنتج عنها فرق في السرعة مقداره الوحدة بين طبقتين من السائل المسافة العمودية بينهما الوحدة

ما معنى قولنا أن

9- معدل إنسياب سائل = 0.03 Kg/s

أي أن كتلة السائل التي تنساب خلال مساحة معينة في وحدة الزمن = 0.03 Kg

10- معدل الإنسياب الحجمي لسائل = $0.12 \text{ m}^3/\text{s}$

أي أن حجم السائل التي ينساب خلال مساحة معينة في وحدة الزمن = 0.12 m^3

11- معامل لزوجة سائل = $0.001 \text{ Kg.m}^{-1}\text{s}^{-1}$ (N.s/m^2) (J.s/m^3)

أي أن القوة المماسية المؤثرة على وحدة المساحات ينتج عنها فرق في السرعة مقداره الوحدة بين طبقتين من السائل المسافة العمودية بينهما الوحدة تساوي 0.001 N

أهم التعليقات

عندما تضيق الأنبوبة يندفع الماء بسرعة	لأن سرعة الإندفاع تتناسب عكسي مع المساحة
سرعة دم الشعيرات أقل من الشريان	لأن مجموع مساحات الشعيرات في الجسم أكبر بكثير من مساحة الشريان الرئيسي
يشعر سكان الأدوار العليا	لأن الأرض تعتبر مستوى ساكن وكلما ابتعدنا عنها قلت قوتي

الإحتكاك بينها وبين الهواء فتزداد سرعته	سرعة الرياح أكثر
لأن في السرعات المتوسطة تتناسب مقاومة الهواء الناتجة عن لزوجته طرديا مع سرعة السيارة و في السرعات الكبيرة تتناسب مقاومة الهواء مع مربع سرعة السيارة فتزيد من استهلاك الوقود	عندما يشتد الهواء يلجأ السائق الذكي لإبطال موتور السيارة.
لأن الماء لزوجته أقل وسرعة إنسيابه كبيرة بينما الزيت لزوجته أكبر فيلتصق بأجزاء الآلة	لا يستخدم الماء في تزييت الآلات ويفضل إستخدام الزيت.
- لنقص كمية الحرارة المتولدة أثناء الإحتكاك - لحماية أجزاء الآلة من التآكل - تقليل الإحتكاك الذي يستهلك طاقة	ينبغي تشحيم أو تزييت الآلات المعدنية من وقت لآخر
في الأنيميا :تتكسر كرات الدم فيقل الحجم وبالتالي تقل سرعة الترسيب ، حيث Var^2 أما الحمي الروماتيزمية تتلاصق كرات الدم فيزداد الحجم و تزداد سرعة الترسيب	في مرض الإنيميا تقل سرعة الترسيب بينما في الروماتزم تزداد.

الأساس العلمي

الجهاز أو الخاصية	الأساس العلمي
فتحات الغاز في المواقد	المعادلة الاستمرارية
التزييت والتشحيم - قياس سرعة الترسب توفير استهلاك الوقود	خاصية اللزوجة

العوامل

الخاصية	العوامل
قوة اللزوجة	1- مساحة اللوح (A) $F \propto A$ 2- فرق السرعة بين طبقتين من السائل (V) : $F \propto v$ 3- المسافة الفاصلة بين اللوحين (d) : $F \propto \frac{1}{d}$
معامل اللزوجة	1- نوع السائل 2- درجة الحرارة.

شرط حدوث

- أن يملا المائع الأنبوبة تماما
- ألا توجد قوى احتكاك بين طبقات السائل
- أن تكون كمية المائع التي تدخل عند أحد طرفيها مساوية كمية المائع التي تخرج منها عند الطرف الآخر في نفس الزمن
- ألا تتغير سرعة سريان السائل عند أي نقطة في الأنبوبة مع الزمن
- السريان غير دوّار أي أنه لا توجد دوامات

الإنسياب المستقر
أو الهادئ

ما يحدث

- 11- زيادة سرعة سريان سائل هادئ عن حد معين في أنبوبة منتظمة المقطع .
يصبح السريان مضطرب غير مستقر لحدوث دوامات نتيجة زيادة السرعة
- 12- عند زيادة سرعة السيارة عن حد معين
يزداد معدل احتراق الوقود بمحرك السيارة لأن في السرعات الكبيرة يتناسب مقاومة الهواء ((معدل احتراق الوقود)) تناسبا طرديا مع مربع سرعة السيارة

استنتاج

1- معادلة الاستمرارية

نفرض مستويين الاول مساحته A_1 وسرعة

السائل فيه V_1 والثاني مساحته A_2 وسرعة

السائل فيه V_2

بما أن السريان هادئ

إذا معدل السريان الحجمي والكتلي ثابت

$$Q_{v1} = Q_{v2} \quad A_1 V_1 = A_2 V_2$$

$$Q_{m1} = Q_{m2} \quad \rho A_1 V_1 = \rho A_2 V_2$$

كثافة المائع ثابتة

$$= \frac{A_2}{A_1} \cdot \frac{V_1}{V_2}$$

2- معامل اللزوجة

نفرض طبقتين من سائل المسافة العمودية بينهما (d)

أثرت قوة (F) مماسية على الطبقة العلوية فتسبب فرق

فى السرعة (V) وهذه القوة تسمى قوة اللزوجة

$$F \propto V, \quad F \propto A, \quad F \propto \frac{1}{d}$$

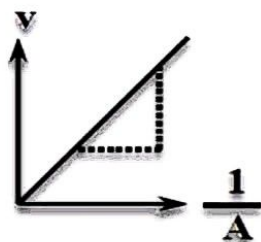
$$F \propto \frac{Av}{d}$$

$$\therefore F = \text{const} \frac{Av}{d}$$

$$\therefore F = \eta \text{ VS } \frac{Av}{d}$$

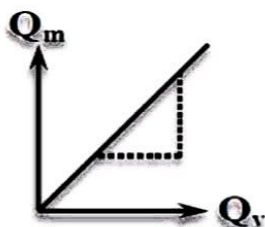
$$\therefore \eta_{\text{vs}} = \frac{F d}{A v}$$

الأشكال البيانية



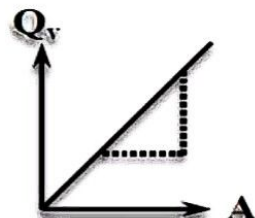
$$Q_v = Av$$

$$\text{Slope} = Q_v$$



$$Q_m = Q_v \rho$$

$$\text{Slope} = \rho$$



$$Q_v = Av$$

$$\text{Slope} = v$$

المرحلة النهائية في الفيزياء

الصف الثاني الثانوي

الفصل الدراسي الأول

الموائع الساكنة

قوانين الغازات

أهم المفاهيم

1- المائع
كل مادة قابلة على الانسياب و لا تتخذ شكلاً محدداً بذاتها (السائلة والغازية)
2- الكثافة
كتلة وحدة الحجم من المادة
3- الكثافة النسبية
النسبة بين كثافة المادة إلى كثافة الماء في نفس درجة الحرارة
النسبة بين كتلة حجم معين من المادة في درجة حرارة معينة إلى كتلة نفس الحجم من الماء في نفس درجة الحرارة.
4- الضغط عند نقطة
القوة المتوسطة المؤثرة عمودياً على وحدة المساحات المحيطة بتلك النقطة .
5- الضغط عند نقطة في باطن سائل
وزن عمود السائل الذي قاعدته وحدة المساحات المحيطة بتلك النقطة و ارتفاعها البعد الرأسي بين تلك النقطة و سطح السائل.
6- الضغط الانقباضي
يكون فيه ضغط الدم بالشريان في أقصى قيمة له ، ويحدث عندما تنقبض عضلة القلب ، ويندفع الدم = 120torr
7- الضغط الانبساطي
يكون فيه ضغط الدم أقل ما يمكن ، ويحدث عندما تنبسط عضلة القلب = 80torr
8- مبدأ باسكال
إذا أثر ضغط على سائل محبوس في إناء ، فإن هذا الضغط ينتقل بتمامه إلى جميع أجزاء السائل ، وإلى جدران الإناء الحاوي له 0
9- الحركة البراونية
الحركة العشوائية المستمرة التي تتحرك بها جزيئات الغاز وهي في أثناء حركتها تتصادم مع بعضها كما تتصادم مع جدران الإناء
10- قانون بويل
حجم مقدار معين من غاز يتناسب عكسياً مع ضغطه " عند ثبوت درجة الحرارة أو عند ثبوت درجة الحرارة فإن حاصل ضرب (pV_0) لكمية معينة من غاز مقدارا ثابتا

11- قانون شارل

عند ثبوت ضغط كمية معينة من غاز فإن حجمها يزداد بمقدار $\frac{1}{273}$ من حجمها الأصلي عند 0°C لكل ارتفاع في درجة الحرارة مقداره الوحدة أو عند ثبوت ضغط كتلة معينة من غاز فإن الحجم يتناسب طرديا مع درجة الحرارة على تدرج كلفن

12- معامل التمدد الحجمي لغاز α_v

مقدار الزيادة في وحدة الحجم من الغاز وهو عند 0°C إذا رفعت درجة حرارته درجة واحدة مع بقاء ضغطه ثابتا

13- معامل زيادة ضغط الغاز (β_p)

مقدار الزيادة في وحدة الضغوط من الغاز وهو عند 0°C إذا رفعت درجة حرارته درجة واحدة مع ثبوت الحجم

14- قانون الضغوط

عند ثبوت الحجم يزداد ضغط كمية معينة من غاز بمقدار $\frac{1}{273}$ من ضغطه في 0°C لكل ارتفاع في درجة الحرارة مقداره الوحدة أو عند ثبوت حجم كتلة معينة من غاز يتناسب الضغط تناسبا طرديا مع درجة الحرارة على تدرج كلفن

15- الصفر المطلق

درجة الحرارة التي عندها ينعدم حجم الغاز نظريا عند ثبوت ضغطه
درجة الحرارة التي عندها ينعدم ضغط الغاز نظريا عند ثبوت حجمه

16- القانون العام للغازات

حاصل ضرب كتلة معينة من غاز ما في ضغطها مقسوما على درجة حرارتها على تدرج كلفن يساوي مقدار ثابت

ما معنى أن قولنا

1- الوزن النوعي للألومونيوم 2.7

معنى ذلك أن النسبة بين كثافة الألومونيوم وكثافة الماء عند نفس درجة الحرارة تساوي 2.7

2- القوة المؤثرة عموديا على وحدة المساحات من سطح ما تساوي 5×10^5 نيوتن

معنى ذلك أن الضغط عند نقطة على هذا السطح = 5×10^5 نيوتن / م^2

3- الضغط عند نقطة في باطن سائل = 2×10^5 نيوتن / م^2

معنى ذلك أن وزن عمود السائل الذي قاعدته وحدة المساحات وارتفاعه البعد الرأسي بين النقطة ووسط السائل يكون $2 \times 10^5 \text{ N}$

4- ضغط غاز محبوس يساوي 3 ضغط جوي

معنى ذلك أن القوة التي يؤثر بها الغاز المحبوس على وحدة المساحات من السطح تساوي
 $3 \text{ ضغط جوي} = 3 \times 1.013 \times 10^5 = 3.039 \times 10^5 \text{ نيوتن}$

5- الضغط الجوي عند سطح البحر = 1.013 بار

معنى ذلك أن الضغط الجوي يعادل الضغط الناشئ عن قوة مقدارها $1.013 \times 10^5 \text{ نيوتن}$ تؤثر عموديا
 على كل متر مربع من سطح البحر

6- النسبة بين مساحة المكبس الكبير إلى مساحة المكبس الصغير في المكبس الهيدروليكي = 500

معنى ذلك أن الفائدة الآلية للمكبس تساوي 500

7- معامل التمدد الحجمي للهواء عند ثبوت ضغطه = 0.00366 لكل درجة سلمية

معنى ذلك أن مقدار الزيادة في وحدة الحجم من الغاز وهي في درجة الصفر سيليزيوس = 0.00366
 إذا رفعت درجة حرارتها درجة واحدة سيليزيوس

8- معامل زيادة ضغط الغاز 1 / 273 كلفن⁻¹

معنى ذلك أن مقدار الزيادة في وحدة الضغوط من هذا الغاز تساوي $\frac{1}{273}$ من ضغطه (عند $^{\circ}\text{C}$) إذا
 رفعت درجة الحرارة بمقدار درجة واحدة سيليزيوس عند ثبوت الحجم

9- درجة الصفر المطلق = 273°C - سيليزيوس

معنى ذلك أن عند 273 - سيليزيوس ينعدم نظريا حجم الغاز عند ثبوت ضغطه وينعدم عندها
 نظريا ضغط الغاز عند ثبوت حجمه

10- معدل الضغط ودرجة الحرارة (م 0 ض 0 د)

معنى ذلك أن الضغط يعادل الضغط الجوي (76 سم زئبق) ودرجة الحرارة تساوي $^{\circ}\text{C}$

علل لما يأتي

1- الكثافة صفة مميزة للمادة

لأنها تتغير بتغير نوع المادة ودرجة الحرارة

2- الكثافة تتغير بتغير درجة الحرارة

لأن تغير درجة حرارة المادة يؤدي الي تغير المسافات البينية بين الذرات أو الجزيئات وبالتالي يتغير الحجم
 فتتغير الكثافة.

3- للكثافة دور في التشخيص الطبي

لأنه يمكن من خلالها تحديد بعض الأمراض المتعلقة بالدم مثل فقر الدم و الحمى الروماتيزمية حيث كثافة
 الدم الطبيعي تتراوح $(1060:1040)\text{kg/m}^3$ وكذلك تركيز الاملاح في البول $(1020)\text{kg/m}^3$

4- ليس للوزن النوعي (الكثافة النسبية) وحدة قياس

أنه نسبة بين كميتين متماثلتين

5- يكون سمك السد من أسفل أكبر من سمكه أعلى

لأن الضغط يزداد بزيادة العمق فيجب أن يكون سمك السد أكبر من أسفل حتى يتحمل الزيادة في الضغط

6- يزداد الضغط كلما زاد عمق النقطة في السائل

لأن $P = P_a + h \rho g$ وعلى ذلك فإن الضغط يزداد بزيادة العمق h نظراً لزيادة وزن السائل فوق وحدة المساحات من السائل

7- يلزم أن يكون الزيت المستخدم في المكبس الهيدروليكي خالياً من الفقاعات الغازية

حتى لا يستنفذ جزء من الشغل المبذول على المكبس الصغير في ضغط هذه الفقاعات .

8- لا تطبق قاعدة باسكال على الغازات

لأن الغازات قابلة للانضغاط لكبر المسافات البينية بين جزيئاتها فلا يتنقل الضغط بتمامه إلى كل جزيئات الغاز

9- لا تصل كفاءة أي مكبس هيدروليكي إلى 100 %

لوجود قوى احتكاك بين المكبس و جدار الأنبوبة بالإضافة إلى وجود فقاعات غازية في السائل تستهلك شغلا في تقليل حجمها .

10- الفائدة الآلية للمكبس الهيدروليكي دائما أكبر من الواحد الصحيح

من العلاقة $\eta = \frac{A}{a}$ نجد أن مساحة مقطع المكبس الكبير A أكبر من مساحة مقطع

المكبس الصغير a أي أن البسط دائما أكبر من المقام ولذلك تكون الفائدة أكبر من الواحد الصحيح.

11- عند تعيين الضغط الجوي يستخدم الزئبق في البارومتر ولا يستخدم الماء

لأن كثافة الزئبق كبيرة فيكون ارتفاع عمود الزئبق الذي ضغطه يعادل الضغط الجوي مناسب (0.76 متر) يسهل قياسه بينما الماء كثافته صغيرة نسبيا فيكون ارتفاع عمود الماء الذي يعادل الضغط الجوي طويلا (10.34 متر) فيحتاج أنبوبة بارومترية غير متاحة عمليا

12- عند زيادة الضغط على مكبس في إناء رأسي مملوء بسائل ، لا يتحرك المكبس إلى أسفل

لأن السائل غير قابل للانضغاط لكبر قوى التماسك وصغر المسافات الجزيئية بين جزيئات السائل إلى الحد الذي يمنع انضغاط السائل

13- يزداد ضغط الغاز بزيادة درجة الحرارة عند ثبوت الحجم

لأن بارتفاع درجة الحرارة تزداد سرعة الجزيئات ، ويزداد معدل تصادمها مع جدران الإناء الحاوي لها ، فيزداد الضغط

14- أنبوبة شارل منتظمة المقطع

حتى يتخذ طول عمود الهواء كدلالة للحجم

15- حجم فقاعة من الهواء بالقرب من سطح الماء أكبر من حجمها عند القاع

لأن الضغط يزداد بزيادة العمق لذلك يقل الحجم $P \propto \frac{1}{V_{oL}}$ بينما عند السطح يكون الضغط المؤثر هو الضغط الجوي فقط

16- معامل التمدد الحجمي لجميع الغازات مقدار ثابت عند ثبوت الضغط

لان الحجوم المتساوية من الغازات المختلفة تتمدد بمقادير متساوية عند رفع درجة حرارتها بمقادير متساوية عند ثبوت الضغط

17- معامل الزيادة في الضغط لجميع الغازات ثابت عند ثبوت الحجم

لان الضغوط المتساوية من الغازات المختلفة تزداد بمقادير متساوية عند رفع درجة حرارتها بمقادير متساوية عند ثبوت حجم

18- يراعى أن يكون الهواء في جهاز شارل جافا تماما

حتى لا يحدث تغير للضغط بسبب ضغط بخار الماء أثناء تغير درجة الحرارة فيكون الضغط ثابت

19- يوضع في مستودع جهاز جولي $\frac{1}{2}$ حجم المستودع الزئبق

لمعادلة تمدد الإناء (حتى يظل حجم الجزء المتبقي ثابتا في جميع درجات الحرارة وذلك لان معامل التمدد الحجمي للزئبق سبع أمثال معامل التمدد الحجمي للزجاج

20- يفضل وضع قطرة من حمض الكبريتيك المركز في جهاز تحقيق قانون شارل

حتى يمتص بخار الماء من الأنبوبة فيكون الهواء (أو الغاز) جافا

21- عند تبريد جهاز جولي يجب خفض الأنبوبة المانومترية المتحركة قبل التبريد

لأن عند التبريد ينكمش الغاز بالمستودع ويقل الضغط به فيندفع الزئبق من المانومتر إلى المستودع ، فيغير من حجم الزئبق به وتفشل التجربة

أهم الوظائف

الوظيفة	
الحصول على قوة كبيرة باستخدام قوة صغيرة كما في رفع السيارات في محطات الهيدروليكي	المكبس
معادلة التمدد الحجمي لزجاج المستودع ليظل حجم الغاز المحبوس ثابت في جميع درجات الحرارة	الزئبق في جهاز جولي
تعيين معامل زيادة ضغط الغاز عند ثبوت الحجم	جهاز جولي
قياس الضغط الجوي	البارومتر
قياس ضغط غاز محبوس	المانومتر
دراسة العلاقة بين ضغط الغاز وحجمه عند ثبوت درجة الحرارة	جهاز بويل
تعيين معامل التمدد الحجمي نظريا	جهاز شارل

ماذا يحدث

1- عند زيادة الضغط على مكبس في إناء رأسي مملوء بسائل

لا يتحرك المكبس إلى أسفل لأن السائل غير قابل للانضغاط

2- ملئ اطار سيارة تحت ضغط منخفض

تزداد مساحة التماس مع الأرض ، تزداد قوة الاحتكاك ، تزداد درجة حرارة الغاز

3- تضاعف ضغط كمية معينة من غاز عند ثبوت درجة الحرارة

يقل حجم الغاز للنصف وتزداد كثافته للضعف

4- عدم وضع $1/7$ حجم جهاز جولي زئبق

يتغير حجم الغاز أثناء التسخين وبالتالي لا يمكن تعيين β_p

5- وجود قطرة ماء داخل جهاز جولي

تتحول قطرة الماء إلى حجم كبير من البخار يكون له ضغط يختلف عن ضغط الغاز الجاف فتكون النتائج غير صحيحة

6- وصول درجة حرارة الغاز إلى الصفر المطلق نظريا

ينعدم حجم الغاز نظريا (عند ثبوت الضغط)

ينعدم ضغط الغاز نظريا (عند ثبوت الحجم)

مقارنات

المقارنه	بويل	شارل	جولي (الضغط)
النص الأول	عند ثبوت درجة الحرارة يكون حاصل الضرب $P V_{ol}$ لكمية معينة من غاز مقدارا ثابتا	عند ثبوت الضغط يزداد حجم كمية معينة من غاز بمقدار $\frac{1}{273}$ من حجمها الأصلي عند صفر سيلزيوس لكل ارتفاع في درجة الحرارة بمقدار درجة واحدة	عند ثبوت الحجم يزداد ضغط كمية معينة من غاز بمقدار $\frac{1}{273}$ من ضغطه الأصلي عند صفر سيلزيوس لكل ارتفاع في درجة الحرارة بمقدار درجة واحد
النص الثاني	يتناسب حجم مقدار معين من غاز تناسباً عكسياً مع ضغطه عند ثبوت درجة الحرارة	عند ثبوت الضغط يتناسب حجم كمية معينة من غاز تناسباً طردياً مع درجة حرارته على تدرج كلفن	عند ثبوت الحجم يتناسب ضغط كمية معينة من غاز تناسباً طردياً مع درجة حرارته على تدرج كلفن
الصيغه الرياضيه	$P_1(V_{ol})_1 = P_2(V_{ol})_2$	$\frac{(V_{ol})_1}{T_1} = \frac{(V_{ol})_2}{T_2}$	$\frac{P_1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2}$
الثوابت	درجة الحرارة	الضغط	الحجم

العوامل التي يتوقف عليها

الخاصية	العوامل
كثافة المادة	نوع المادة - درجة الحرارة الوزن الذري - المسافات البينية
الضغط عند نقطة ما	القوة العمودية (طردية)، المساحة المتأثرة (عكسي)
الضغط عند نقطة في باطن سائل	عمق النقطة (h): $P \propto h$ كثافة السائل (ρ): $P \propto \rho$ عجلة الجاذبية (g): من مكان لآخر
الضغط الجوي	الإرتفاع عن سطح البحر ، متوسط كثافة الهواء درجة الحرارة ، عجلة الجاذبية من مكان لآخر
التغير في حجم الغاز عند ثبوت الضغط	$\Delta V_{ol} \propto (\Delta t)$ ، $\Delta V_{ol} \propto (V_{ol})_0$
التغير في ضغط الغاز عند ثبوت الحجم	$\Delta P \propto \Delta t$ ، $\Delta P \propto P_0$

الفكرة التي بنى عليها

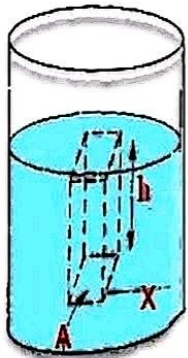
الجهاز	الأساس العلمي
- الأنبوبة ذات الشعبتين - البارومتر - المانومتر	الضغط عند نقطة في باطن سائل أو (جميع النقاط التي تقع في مستوى أفقي واحد في سائل متجانس متساوية الضغط)
- مدى شحن البطارية - فقر الدم - الحمى الروماتيزمية - نسبة الأملاح في البول	كثافة السوائل
- المكبس الهيدروليكي - الفرامل الهيدروليكية	قاعدة باسكال
- الضغط الانقباضي - الضغط الانبساطي - ضغط هواء الاطار	الضغط عند نقطة

وحدات القياس

الوحدة المكافئة	الوحدة	الكمية الفيزيائية
g/cm^3	Kg/m^3	كثافة المادة
-	-	الكثافة النسبية
جول/م ³ ، باسكال كجم.م ⁻¹ .ث ⁻²	نيوتن/م ²	الضغط
0.76mHg 76cmHg 760mmHg $1.013 \times 10^5 \text{ N/m}^2$ 1.013bar	1atm	الضغط اجوي
	كلفن ¹	معامل التمدد الحجمي أو معامل زيادة الضغط

اتباتات

استنتاج قانون حساب الضغط (P) عند نقطة في باطن سائل



- بفرض وجود متوازي مستطيلات من سائل مساحته (A) عند تلك النقطة (X) على عمق (h) من سطح السائل ، يؤثر على هذه المساحة وزن عمود السائل (F_g)

$$\therefore F_g = mg \rightarrow \therefore F_g = \rho V_{ol} g \rightarrow \therefore F_g = \rho A h g$$

$$\therefore P = \frac{F_g}{A} = \frac{\rho A h g}{A} \quad \boxed{\therefore P = \rho g h}$$

- و إذا كان سطح السائل معرض للضغط الجوي (P_a) فإن الضغط الكلي (المطلق) عند نقطة في باطنه يتعين من العلاقة:

$$P = P_a + \rho g h$$

استنبط القانون العام للغازات رياضيا

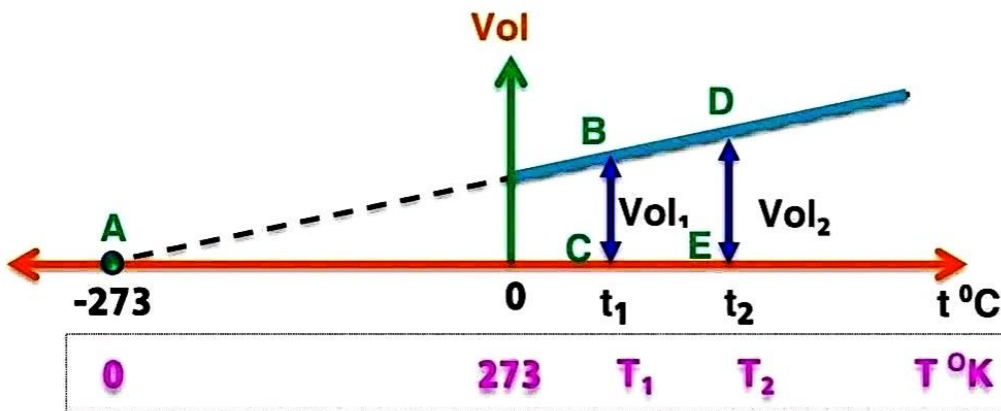
من قانون بويل
عند ثبوت درجة الحرارة

ومن قانون شارل
عند ثبوت الضغط

ومن ذلك تتبين أن
ومن هذه العلاقة نجد أن

$$\frac{PV_{ol}}{T} = \text{const}$$

$$\therefore \frac{P_1(V_{ol})_1}{T_1} = \frac{P_2(V_{ol})_2}{T_2}$$

قانون شارل

في الرسم الموضح من تشابه المثلثين ABC ، ADE نجد أن

$$\therefore \frac{BC}{AC} = \frac{DE}{AE}$$

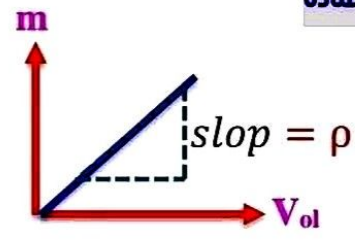
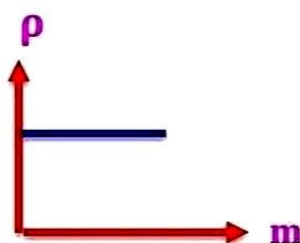
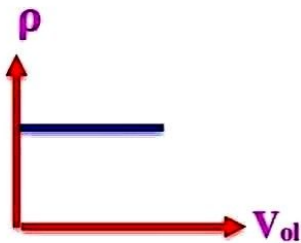
$$\therefore \frac{Vol_1}{t_1 + 273} = \frac{Vol_2}{t_2 + 273}$$

$$\therefore \frac{Vol_1}{T_1} = \frac{Vol_2}{T_2}$$

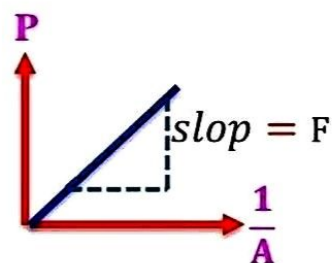
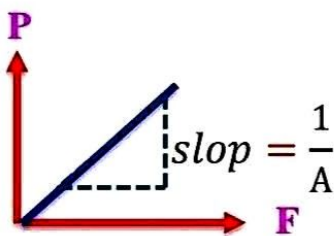
$$\therefore \frac{Vol_1}{Vol_2} = \frac{T_1}{T_2}$$

الاشكال البيانية

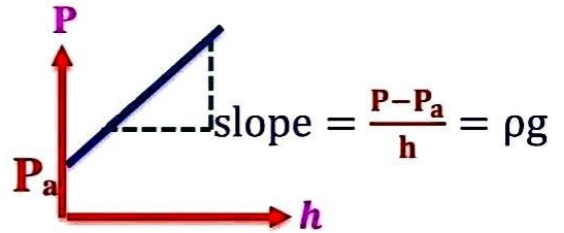
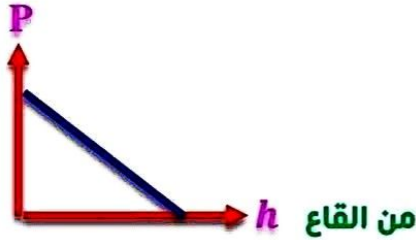
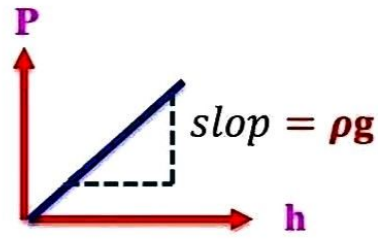
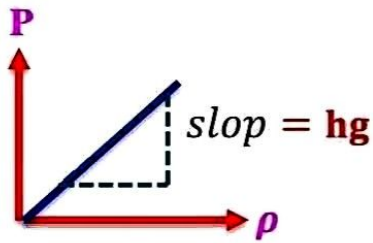
كثافة المادة



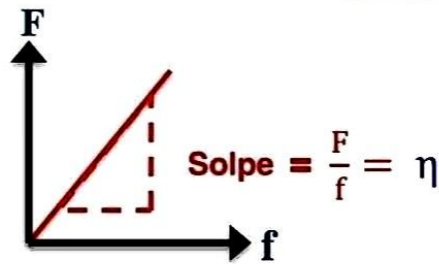
الضغط عند نقطة



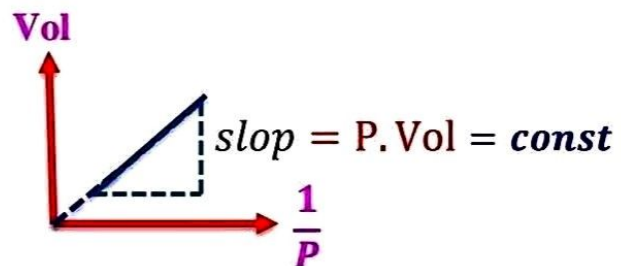
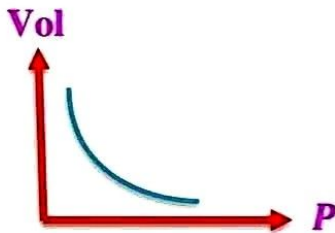
الضغط عند نقطة في باطن سائل



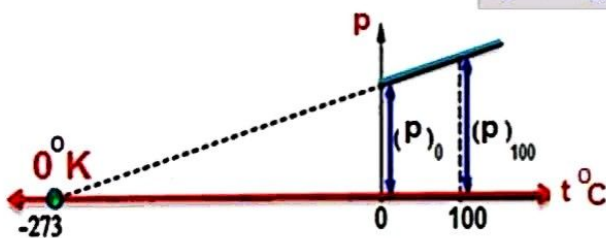
الفائدة الألية للمكبس الهيدروليكي



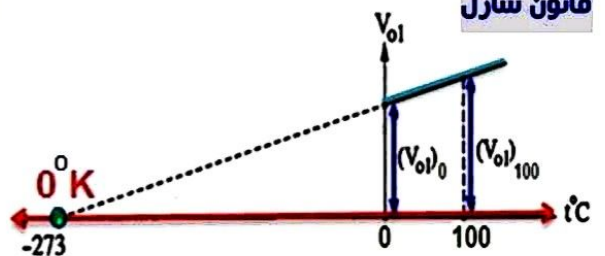
قانون بويل



قانون الضغط



قانون شارل



أهم القوانين الموائع الساكنة

• الكثافة

$$\rho = \frac{m}{V_{ol}} \text{ kg/m}^3$$

• الكثافة النسبية

$$\frac{\rho_{\text{مادة}}}{\rho_{\text{ماء}}} = \frac{m_{\text{مادة}}}{m_{\text{ماء}}}$$

• كثافة المخلوط

$$m = m_1 + m_2 \text{ (المخلوط)}$$

$$\rho Vol = \rho_1 Vol_1 + \rho_2 Vol_2 \text{ (المخلوط)}$$

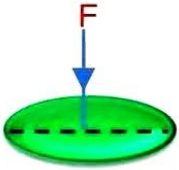
$$Vol = Vol_1 + Vol_2 \text{ (المخلوط)}$$

$$\frac{m}{\rho} = \frac{m_1}{\rho_1} + \frac{m_2}{\rho_2}$$

$$\rho = \frac{\rho_1 + \rho_2}{2} \text{ (المخلوط) الحجمان متساويان}$$

لا يمتزجان

• الضغط عند نقطة ما



- القوة عمودية

$$P = \frac{F}{A} = \frac{mg}{A} = \frac{\rho Vol g}{A} \text{ N/m}^2$$

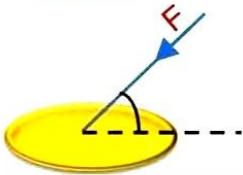
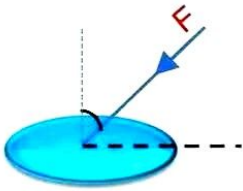
- المساحة المقطع دائرية $A = \pi r^2$

- القوة تميل على الرأسى

$$P = \frac{F \cos \theta}{A}$$

- القوة تميل على الأفقى

$$P = \frac{F \sin \theta}{A}$$



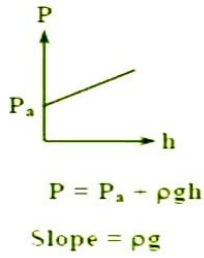
• الحجم

- حجم الأسطوانة $A.h$ أو $\pi . r^2 . h$

- حجم المكعب L^3

- حجم متوازي المستطيلات $L . L . h$

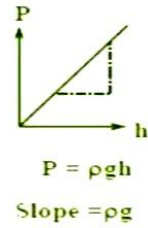
- حجم الكرة $\frac{4}{3} \pi . r^3$



- في حالة إناء مفتوح

$$P = P_a + \rho gh$$

• الضغط عند نقطة في باطن سائل

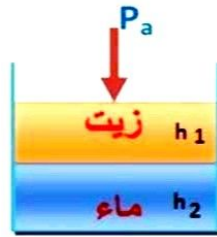
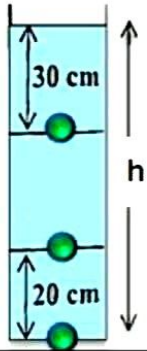


- في حالة إناء مغلق

$$P = \rho gh$$

- الضغط لأكثر من سائل

$$P = P_a + (\rho gh)_1 + (\rho gh)_2$$



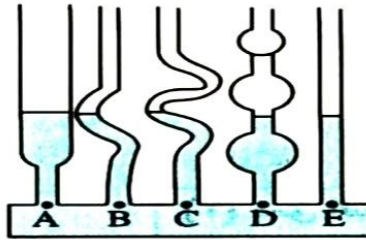
- فرق الضغط بين نقطتين (رأسي) $\Delta P = \rho gh$

$$\frac{\rho gh}{2} , \frac{P}{2}$$

- الضغط على الجانب الرأسي للإناء

$$F = P \cdot A$$

- القوة المؤثرة على قاع الإناء



• الأواني المستطرقة

جميع النقاط التي تقع في مستوى

أفقي واحد ،

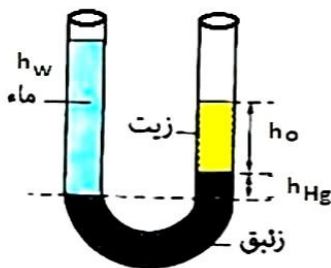
ضغطها متساوي

• الأنوبة ذات الشعبتين

- في حالة وجود أكثر من سائل

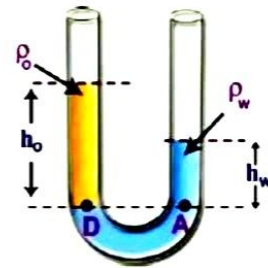
في الفرع الواحد

$$\rho h = \rho h + \rho h$$



- في حالة وجود سائلين $P_A = P_D$

$$\rho h = (\rho h)_A = (\rho h)_D$$



- طول عمود السائل

المرتفع في الأنبوبة ذات الشعبتين

$$h = \frac{(A.X)}{(A)} + X$$

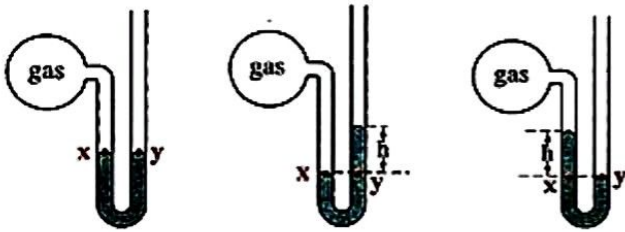
• البارومتر

- لحساب الارتفاعات

$$(p\Delta h) = (pH) \text{ هواء}$$

• المانومتر

- قياس ضغط غاز



$$P = P_a$$

$$P = P_a +$$

$$P = P_a -$$

$$P = P_a$$

$$P = P_a + \rho g$$

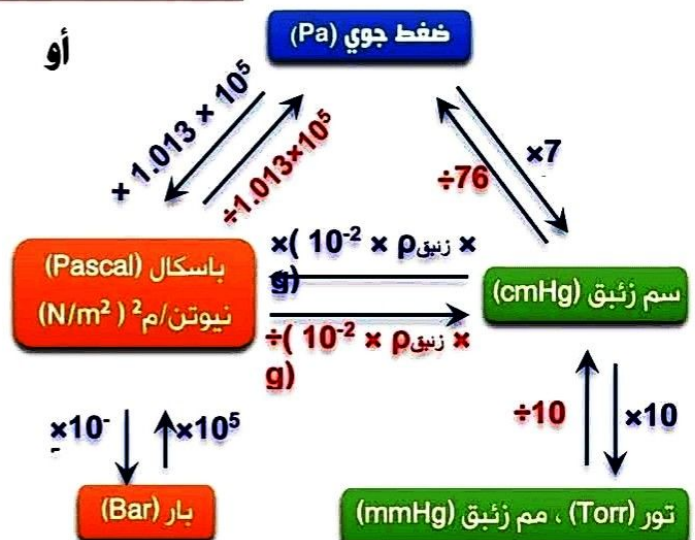
$$P = P_a -$$

$$\Delta P = g h \rho$$

- فرق ضغط غاز

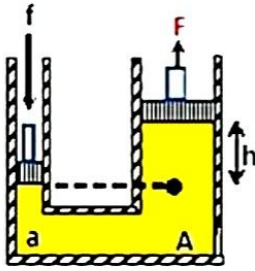
تحويل الضغط من وحدة لأخرى

المقدار المراد تحويله x قيمة pa بالوحدة المحول إليها
قيمة pa بالوحدة المحول منها

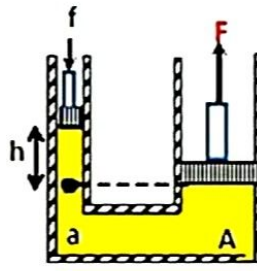


• قاعدة باسكال (المكبس الهيدروليكي)

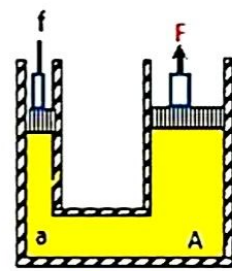
حالات المكبس الهيدروليكي



$$\frac{f}{a} = \frac{F}{A} + \rho gh$$



$$\frac{f}{a} + \rho gh = \frac{F}{A}$$



$$\frac{f}{a} = \frac{F}{A}$$

$$\eta = \frac{F}{f} = \frac{A}{a} = \frac{R^2}{r^2} = \frac{v}{V} = \frac{d}{D}$$

- الفائدة الآلية للمكبس الهيدروليكي

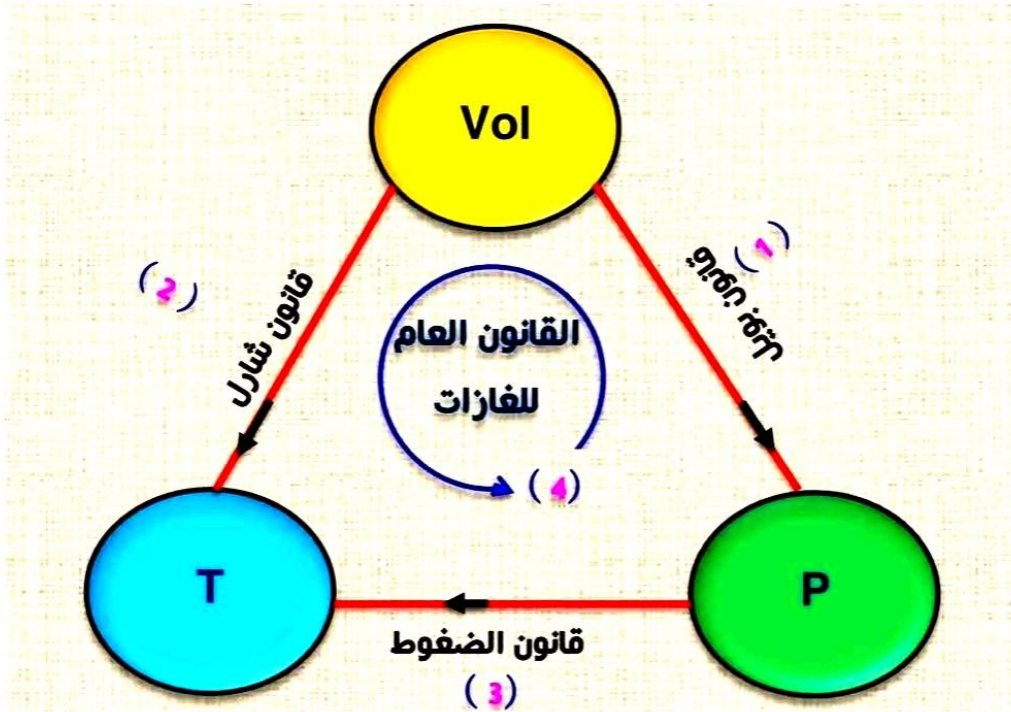
$$\frac{F y_2}{f y_1} = \frac{\text{الشغل الناتج عند المكبس الكبير}}{\text{الشغل المبذول علي المكبس الصغير}}$$

- كفاءة المكبس الهيدروليكي

- مقارنة المكبين

المكبس الصغير	المكبس الكبير	
P	= P	ضغط
W	= W	شغل
f	< F	القوة المؤثرة
a	< A	مساحة المقطع
y	> Y	إزاحة
v	> V	سرعة

قوانين الغازات



• قانون بويل

$$p_1 V_{OL1} = P_2 V_{OL2}$$

$$p V_{OL} = p_1 V_{OL1} + P_2 V_{OL2}$$

في حالة خلط غازين مختلفين

• قانون شارل

$$\frac{V_{OL1}}{V_{OL2}} = \frac{T_1}{T_2}$$

- معامل التمدد الحجمي

$$\alpha_V = \frac{\Delta VOL}{VOL_{0C} \Delta t} \quad \text{أ- إذا كان الحجم عند } 0^\circ C$$

$$\frac{VOL1}{VOL2} = \frac{1 + \alpha_V t_1}{1 + \alpha_V t_2}$$

ب- الحجم عند أي درجة حرارة غير الصفر

• قانون الضغط (جولي)

$$\therefore \frac{P_1}{P_2} = \frac{T_1}{T_2}$$

- معامل زيادة ضغط

$$\beta_P = \frac{\Delta P}{P_{0C} \Delta t} \quad \text{أ- إذا كان الضغط عند } 0^\circ C$$

ب- الضغط عند أي درجة حرارة

$$\frac{P1}{P2} = \frac{1 + \beta_P t_1}{1 + \beta_P t_2}$$

• القانون العام للغازات

$$\frac{P_1 V_{OL1}}{T_1} = \frac{P_2 V_{OL2}}{T_2}$$

ملاحظات هامة

- في حالة تغير كثافة الغاز $\rho = \frac{m}{V_{ol}}$ ، $\frac{P_1}{\rho_1 T_1} = \frac{P_2}{\rho_2 T_2}$
- في حالة تغير كتلة الغاز $\frac{P_1}{m_1 T_1} = \frac{P_2}{m_2 T_2}$
- معدل الضغط و درجة الحرارة (م . ص . ع) أو (S . T . P)
تعني أن (درجة الحرارة قيمتها $0^\circ C = 273 K$) و (الضغط $Pa = P$ ضغط جوي)
(راجع قيم الضغط الجوي بالوحدات المختلفة) .
- خلط الغازات في حيز واحد
إذا اختلقت عدة غازات لا تتفاعل كيميائياً مع بعضها في حيز واحد نستخدم العلاقة

$$\frac{P V_{ol}}{T} (\text{خليط}) = \frac{P_1 V_{ol1}}{T_1} (\text{للغاز الأول}) + \frac{P_2 V_{ol2}}{T_2} (\text{للغاز الثاني}) + \dots$$

• تحويل وحدات القياس

$$g/cm^3 \xrightarrow{\times 10^3} kg/m^3$$

$$\begin{array}{l} mm \xrightarrow{\times 10^{-3}} m \\ mm^2 \xrightarrow{\times 10^{-6}} m^2 \\ g \xrightarrow{\times 10^{-3}} kg \end{array}$$

$$\begin{array}{l} cm \xrightarrow{\times 10^{-2}} m \\ cm^2 \xrightarrow{\times 10^{-4}} m^2 \\ cm^3 \xrightarrow{\times 10^{-6}} m^3 \end{array}$$

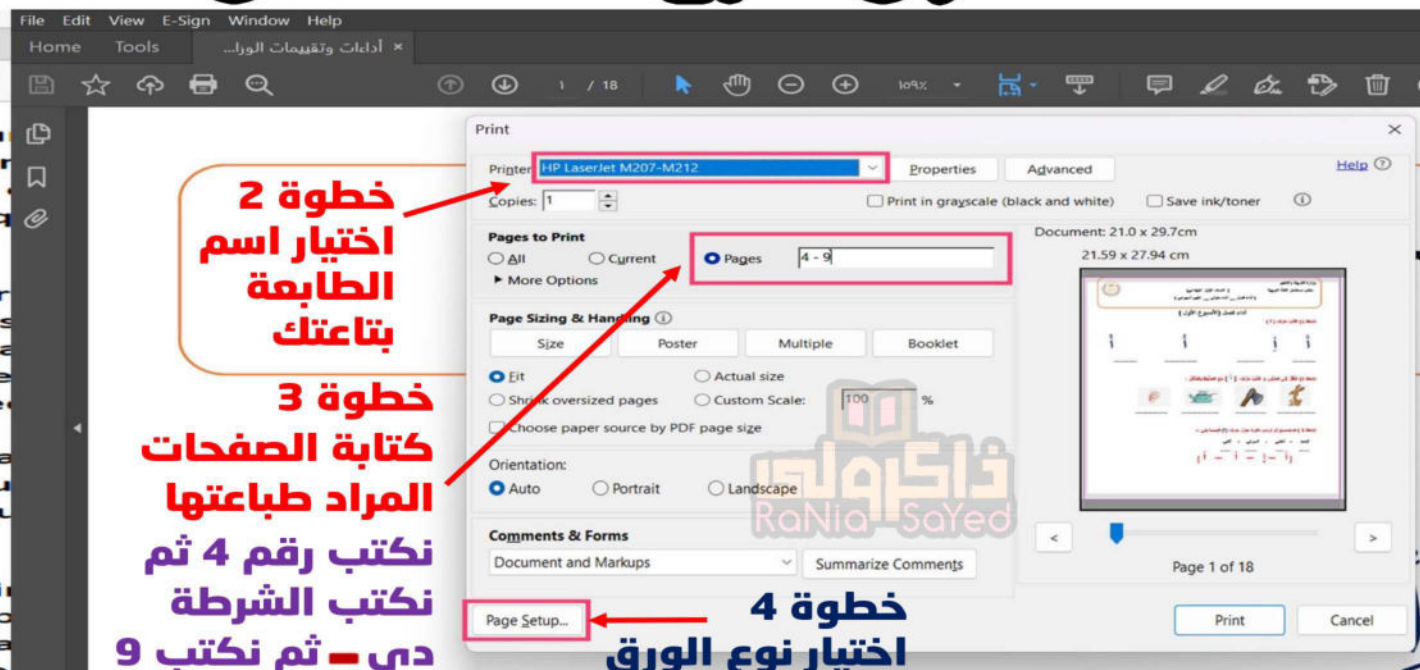
$$\begin{array}{l} \mu \times 10^{-9} \\ n \times 10^{-9} \\ A^\circ \times 10^{-10} \end{array}$$

كيفية طباعة صفحات معينة من ملف معين

مثلا ازاي نطبع الصفحات من صفحة 4 الى صفحة 9



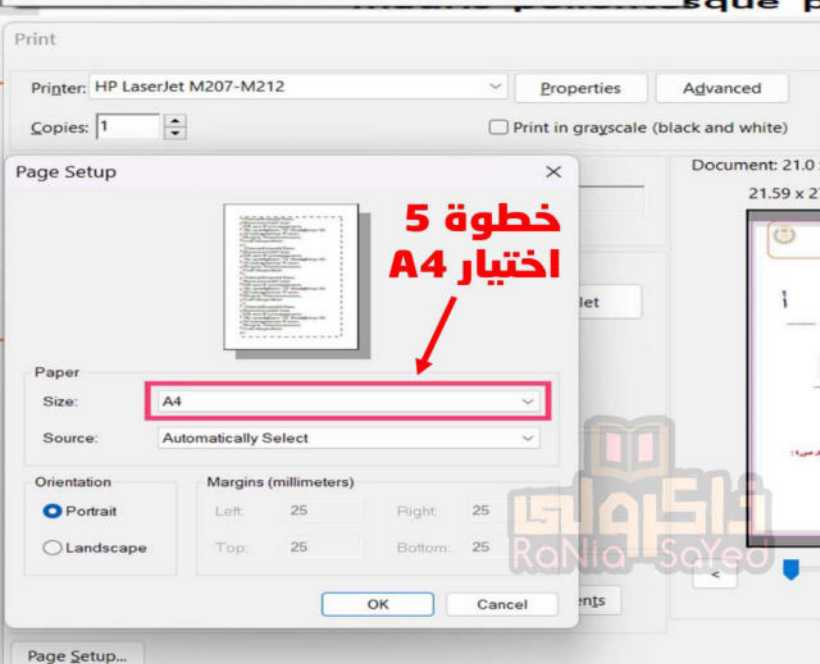
خطوة 1



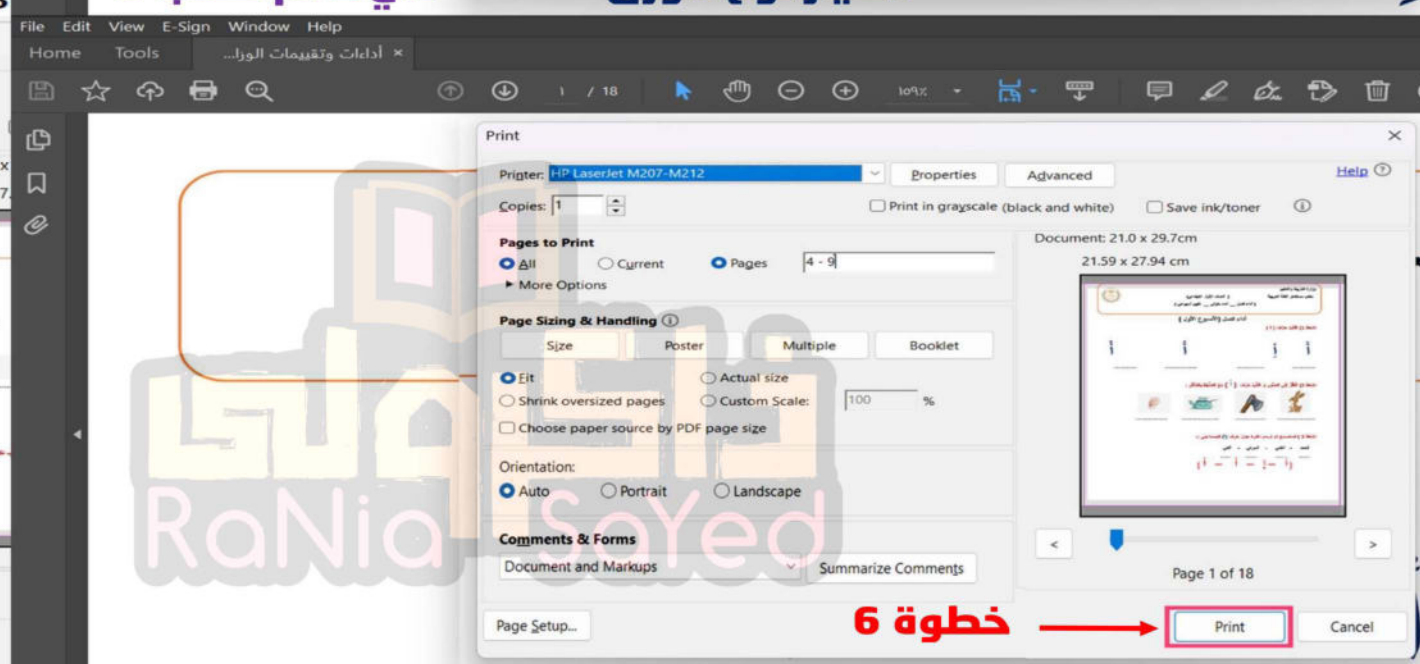
خطوة 2
اختيار اسم
الطابعة
بتاعتك

خطوة 3
كتابة الصفحات
المراد طباعتها
نكتب رقم 4 ثم
نكتب الشرطة
دي - ثم نكتب 9

خطوة 4
اختيار نوع الورق



خطوة 5
اختيار A4



خطوة 6